# INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFEN'TLICHT NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)

(51) Internationale Patentklassifikation 6:

C07D 209/54, 307/94, C07C 233/52, 69/614, A01N 43/12, 43/38

(11) Internationale Veröffentlichungsnummer:

WO 99/16748

A1 |

(43) Internationales
Veröffentlichungsdatum:

8. April 1999 (08.04.99)

(21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/EP98/05809

(22) Internationales Anmeldedatum:

12. September 1998

(12.09.98)

(30) Prioritätsdaten:

197 42 492.9

26. September 1997 (26.09.97) DE

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): BAYER AKTTENGESELLSCHAFT [DE/DE]; D-51368 Leverkusen (DE).

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): FISCHER, Reiner [DE/DE]; Nelly-Sachs-Strasse 23, D-40789 Monheim (DE). BRETSCHNEIDER, Thomas [DE/DE]; Talstrasse 29b, D-53797 Lohmar (DE). ERDELEN, Christoph [DE/DE]; Unterbüscherhof 15, D-42799 Leichlingen (DE). WACHENDORFF-NEUMANN, Ulrike [DE/DE]; Oberer Markenweg 85, D-56566 Neuwied (DE). DOLLINGER, Markus [DE/US]; 13210 Knox, Overland Park, KS 66213 (US). TURBERG, Andreas [DE/DE]; Sinterstrasse 86, D-42781 Haan (DE).

(74) Gemeinsamer Vertreter:

BAYER AKTIENGE-

SELLSCHAFT; D-51368 Leverkusen (DE).

(81) Bestimmungsstaaten: AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, CA, CH, CN, CU, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, GB, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MD, MG, MK, MN, MW, MX, NO, NZ, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TR, TT, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZW, ARIPO Patent (GH, GM, KE, LS, MW, SD, SZ, UG, ZW), eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches Patent (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE), OAPI Patent (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

#### Veröffentlicht

Mit internationalem Recherchenbericht.

Vor Ablauf der sür Änderungen der Ansprüche zugelassenen Frist; Veröffentlichung wird wiederholt falls Änderungen eintreffen.

(54) Title: UTILIZING SPIROCYCLIC PHENYL KETO-ENOLS AS PESTICIDES AND HERBICIDES

(54) Bezeichnung: SPIROCYCLISCHE PHENYLKETOENOLE ALS PESTIZIDE UND HERBIZIDE

Het 
$$Z_n$$
 (I)  $CH_2$   $CH_2$ 

#### (57) Abstract

The invention relates to novel spirocyclic phenyl keto-enols of general formula (I) in which Het represents one of the groups (1), (2) or (3), Q represents (A); (B); (C); (D); (E) or (F), and X, Y, Z, m, n, R<sup>6</sup>, R<sup>9</sup>, R<sup>10</sup>, R<sup>11</sup> have meanings given in the description. The invention also relates to further methods and intermediate products for the production of said spirocyclic phenyl keto-enols and the utilization thereof as pesticides and herbicides.

### (57) Zusammenfassung

Die Erfindung betrifft neue spirocyclische Phenylketoenole der Formel (I), in welcher Het für eine der Gruppen (1), (2) oder (3) steht, worin Q für (A); (B); (C); (D); (E) oder (F) steht, und X, Y, Z, m, n, R<sup>6</sup>, R<sup>9</sup>, R<sup>10</sup> und R<sup>11</sup> die in der Beschreibung angegebenen Bedeutungen haben, mehrere Verfahren und Zwischenprodukte zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung als Schädlingsbekämpfungsmittel und Herbizide.

### LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Codes zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AL	Albanien	ES	Spanien	LS	Lesotho	SI	Slowenien
AM	Armenien	FI	Finnland	LT	Litauen	SK	Slowakei
AT	Österreich	FR	Frankreich	LU	Luxemburg	SN	Senegal .
ΑU	Australien	GA	Gabun	LV	Lettland	SZ	Swasiland
ΑZ	Aserbaidschan	GB	Vereinigtes Königreich	MC	Monaco	TD	Tschad
BA	Bosnien-Herzegowina	GE	Georgien	MD	Republik Moldau	TG	Togo
BB	Barbados	GH	Ghana	MG	Madagaskar	TJ	Tadschikistan
BE	Belgien	GN	Guinea	MK	Die chemalige jugoslawische	TM	Turkmenistan
BF	Burkina Faso	GR	Griechenland		Republik Mazedonien	TR	Türkei
BG	Bulgarien	HU	Ungam	ML	Mali	TT	Trinidad und Tobago
BJ	Benin	Œ	Irland	MN	Mongolei	UA	Ukraine
BR	Brasilien	H.	Israel	MR	Mauretanien	UG	Uganda
BY	Belarus	18	Island	MW	Malawi	US	Vereinigte Staaten von
CA	Kanada	ľГ	Italien	MX	Mexiko		Amerika
CF	Zentralafrikanische Republik	JP	Japan	NE	Niger	UZ	Usbekistan
CG	Kongo	KE	Kenia	NL	Niederlande	VN	Vietnam
CH	Schweiz	KG	Kirgisistan	NO	Norwegen	YU	Jugoslawien
CI	· Côte d'Ivoire	KP	Demokratische Volksrepublik	NZ	Neusceland	zw	Zimbabwe
CM	Kamerun		Korea	PL.	Polen		
CN	China	KR	Republik Korea	PT	Portugal		
CU	Kuba	ΚZ	Kasachstan	ŔО	Rumänien		
CZ	Tschechische Republik	LC	St. Lucia	RU	Russische Föderation		
DE	Deutschland	LI	Liechtenstein	SD	Sudan		
DK	Dänemark	LK	Sri Lanka	SE	Schweden		
EE	Estland	LR	Liberia	SG	Singapur		

### SPIROCYCLISCHE PHENYLKETOENOLE ALS PESTIZIDE UND HERBIZIDE

Die Erfindung betrifft neue spirocyclische Phenylketoenole, mehrere Verfahren und Zwischenprodukte zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung als Schädlingsbekämpfungsmittel und Herbizide.

Es ist bereits bekannt geworden, daß bestimmte phenylsubstituierte cyclische Ketoenole als Insektizide, Akarizide bzw. Herbizide wirksam sind, beispielsweise 1H-Arylpyrrolidin-dion-Derivate (EP-A-456 063, EP-A-521 334, EP-A-596 298, EP-A-613 884, EP-A-613 885, DE-44 40 594, WO 94/01 997, WO 95/01 358, WO 95/26 954, WO 95/20 572, EP-A-0 668 267, WO 96/25 395, WO 96/35 664, WO 97/01 535 und WO 97/02 243).

Es ist ferner bekannt, daß bestimmte substituierte Δ³-Dihydrofuran-2-on-Derivate herbizide Eigenschaften besitzen (vgl. DE-A-4 014 420). Die Synthese der als Ausgangsverbindungen verwendeten Tetronsäurederivate (wie z.B. 3-(2-Methyl-phenyl)-4-hydroxy-5-(4-fluorphenyl)- Δ³-dihydrofuranon-(2)) ist ebenfalls in DE-A-4 014 420 beschrieben. Ähnlich strukturierte Verbindungen ohne Angabe einer insektiziden und/oder akariziden Wirksamkeit sind aus der Publikation Campbell et al., J. Chem. Soc., Perkin Trans. 1, 1985, (8) 1567-76 bekannt. Weiterhin sind 3-Aryl- Δ³-dihydrofuranon-Derivate mit herbiziden, akariziden und insektiziden Eigenschaften aus EP-A-528 156, EP-A 0 647 637, WO 95/26345, WO 96/20 196, WO 96/25 395, WO 96/35 664, WO 97/01 535, WO 97/02 243 und WO 97/36 868 bekannt.

25

20

5

10

15

Die Wirksamkeit und Wirkungsbreite dieser Verbindungen ist jedoch insbesondere bei niedrigen Aufwandmengen und Konzentrationen nicht immer ganz zufriedenstellend. Weiterhin ist die Pflanzenverträglichkeit dieser Verbindungen nicht immer ausreichend.

30

Es wurden nun neue Verbindungen der Formel (I)

Het 
$$X$$
  $Y$   $Z_n$ 

gefunden,

in welcher

5

X für Halogen, Alkyl, Alkenyl, Alkinyl, Alkoxy, Alkenyloxy, Alkylthio, Alkylsulfinyl, Alkylsulfonyl, Halogenalkyl, Halogenalkenyl, Halogenalkoxy, Halogenalkenyloxy, Nitro, Cyano oder jeweils gegebenenfalls substituiertes Phenyl, Phenoxy, Phenylthio, Benzyloxy oder Benzylthio steht,

10

- Y für Wasserstoff, Halogen, Alkyl, Alkenyl, Alkinyl, Alkoxy, Alkenyloxy, Alkylthio, Alkylsulfinyl, Alkylsulfonyl, Halogenalkyl, Halogenalkenyl, Halogenalkenyloxy, Nitro oder Cyano steht,
- 15 Z für Halogen, Alkyl, Alkenyl, Alkinyl, Halogenalkyl, Halogenalkenyl, Alkoxy, Alkenyloxy, Halogenalkoxy, Halogenalkenyloxy, Nitro oder Cyano steht,
  - n für 0, 1, 2 oder 3 steht,

## 20 Het für eine der Gruppen

$$(CH_2)_m O - G$$
 $(CH_2)_m O - G$ 
 $(CH_2)_m O - G$ 

$$(CH_2)_m O - G$$
 $(3)$  steht,

worin

5

15

20

G für Wasserstoff (a) oder für eine der Gruppen

steht,

10 worin

- E für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht,
- L für Sauerstoff oder Schwefel steht,

M für Sauerstoff oder Schwefel steht,

R<sup>1</sup> für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl oder Polyalkoxyalkyl, für gegebenenfalls durch Halogen, Alkyl oder Alkoxy substituiertes Cycloalkyl, das durch ein oder mehrere Heteroatome unterbrochen sein kann oder für jeweils gegebenenfalls substituiertes Phenyl, Phenylalkyl, Hetaryl, Phenoxyalkyl oder Hetaryloxyalkyl steht,

- R<sup>2</sup> für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl oder Polyalkoxyalkyl oder für jeweils gegebenenfalls substituiertes Cycloalkyl, Phenyl oder Benzyl steht,
- R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> unabhängig voneinander für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkoxy, Alkylamino, Dialkylamino, Alkylthio, Alkenylthio oder Cycloalkylthio oder für jeweils gegebenenfalls substituiertes Phenyl, Benzyl, Phenoxy oder Phenylthio stehen,
- 10 R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> unabhängig voneinander für Wasserstoff, jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Cycloalkyl, Alkenyl, Alkoxy oder Alkoxyalkyl, für gegebenenfalls substituiertes Phenyl, für gegebenenfalls substituiertes Benzyl stehen, oder gemeinsam mit dem N-Atom, an das sie gebunden sind, für einen gegebenenfalls Sauerstoff oder Schwefel enthaltenden Ring stehen,
- 20 R<sup>9</sup> für Wasserstoff, jeweils gegebenenfalls substituiertes Alkyl, Cycloalkyl, Phenyl, Benzyl oder Hetaryl oder für CO-R<sup>1</sup>'; CO<sub>2</sub>-R<sup>2</sup>'; SO<sub>2</sub>-R<sup>1</sup>'; CONH<sub>2</sub>; CONHR<sup>11</sup> oder CO-N steht,
  - R<sup>10</sup> für Wasserstoff oder Alkyl steht,

PCT/EP98/05809

- 5 -

- R<sup>11</sup> für Alkyl oder Alkenyl steht,
- R<sup>12</sup> für Alkyl oder Alkenyl steht,
- 5 m für 0, 1 oder 2 steht,

WO 99/16748

- $R^{1'}$  unabhängig von  $R^{1}$  für die oben angegebenen Bedeutungen von  $R^{1}$  steht und
- 10 R<sup>2'</sup> unabhängig von R<sup>2</sup> für die oben angegebenen Bedeutungen von R<sup>2</sup> steht.

Die Verbindungen der Formel (I) können, auch in Abhängigkeit von der Art der Substituenten, als geometrische und/oder optische Isomere oder Isomerengemische, in unterschiedlicher Zusammensetzung vorliegen, die gegebenenfalls in üblicher Art und Weise getrennt werden können. Sowohl die reinen Isomeren als auch die Isomerengemische, deren Herstellung und Verwendung sowie diese enthaltende Mittel sind Gegenstand der vorliegenden Erfindung. Im folgenden wird der Einfachheit halber jedoch stets von Verbindungen der Formel (I) gesprochen, obwohl sowohl die reinen Verbindungen als gegebenenfalls auch Gemische mit unterschiedlichen Anteilen an isomeren Verbindungen gemeint sind.

Unter Einbeziehung der Bedeutungen (1) bis (3) der Gruppe Het ergeben sich folgende hauptsächliche Strukturen (I-1) bis (I-3):

20

15

$$C(CH_2)_m O G X$$
 $C(CH_2)_m O G X$ 
 $C(CH_2)_m$ 

$$CH_2$$
<sub>m</sub>  $O$   $X$   
 $S$   $Z_n$  (1-3),

worin

Q, G, X, Y, Z, n und m die oben angegebenen Bedeutungen haben.

Unter Einbeziehung der verschiedenen Bedeutungen (a), (b), (c), (d), (e), (f) und (g) der Gruppe G ergeben sich folgende hauptsächliche Strukturen (I-1-a) bis (I-1-g), wenn Het für die Gruppe (1) steht,

10

(I-1-b):

(I-1-c):

$$Q \xrightarrow{(CH_2)_m} H$$
 $N \xrightarrow{N} O$ 
 $Z_n$ 

(I-1-d):

5 (I-1-e):

(I-1-f):

$$\begin{array}{c} Q - (CH_2)_m H \\ N \\ N \\ N \\ X \\ Z_n \\ Y \end{array}$$

(I-1-g):

10

worin

E, L, M, Q, X, Y, Z, n, m,  $\mathbb{R}^1$ ,  $\mathbb{R}^2$ ,  $\mathbb{R}^3$ ,  $\mathbb{R}^4$ ,  $\mathbb{R}^5$ ,  $\mathbb{R}^6$  und  $\mathbb{R}^7$  die oben angegebenen Bedeutungen besitzen.

Unter Einbeziehung der verschiedenen Bedeutungen (a), (b), (c), (d), (e), (f) und (g) der Gruppe G ergeben sich folgende hauptsächliche Strukturen (I-2-a) bis (I-2-g), 5 wenn Het für die Gruppe (2) steht,

(I-2-a):

10

15

(I-2-c):

$$Q = \begin{pmatrix} CH_2 \\ O - C - M - R^3 \end{pmatrix}$$

$$Q = \begin{pmatrix} CH_2 \\ O \\ O \end{pmatrix} = \begin{pmatrix} CH_2 \\ Z_n \end{pmatrix}$$

(I-2-e):

(I-2-f):

$$O-E$$
 $CH_2)_m$ 
 $X$ 
 $Z_n$ 

5 (I-2-g):

$$Q \xrightarrow{\text{CCH}_2)_m} Q \xrightarrow{\text{CCH}_2)_m} X \xrightarrow{\text{R}^6} X \xrightarrow{\text{R}^7} X \xrightarrow{\text{CCH}_2} X \xrightarrow{\text{CCH}_2$$

worin

15

E, L, M, Q, X, Y, Z, n, m, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup>, R<sup>5</sup>, R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben.

Unter Einbeziehung der verschiedenen Bedeutungen (a), (b), (c), (d), (e), (f) und (g) der Gruppe G ergeben sich folgende hauptsächliche Strukturen (I-3-a) bis (I-3-g), wenn Het für die Gruppe (3) steht,

(I-3-a):

(I-3-b):

$$\begin{array}{c|c}
Q - (CH_2)_m & X & R^1 \\
\hline
S & Z_n
\end{array}$$

5 (I-3-c):

$$\begin{array}{c|c}
 & \downarrow \\
 & \downarrow \\$$

(I-3-d):

$$\begin{array}{c|c}
O - SO_{2} - R^{3} \\
X \\
X \\
Z_{n}
\end{array}$$

(I-3-e):

$$Q \xrightarrow{(CH_2)_m} Q \xrightarrow{X} R^5$$

(I-3-f):

$$Q-(CH_2)_m$$
 $X$ 
 $Z_n$ 

10

(I-3-g):

$$Q-(CH_2)_{n} \times X$$

$$Q - (CH_2)_{n} \times X$$

$$Z_{n}$$

worin

5

E, L, M, Q, X, Y, Z, n, m, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup>, R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup>, R<sup>5</sup>, R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> die oben angegebenen Bedeutungen besitzen.

Weiterhin wurde gefunden, daß man die neuen Verbindungen der Formel (I) nach einem der im folgenden beschriebenen Verfahren erhält:

(A) Man erhält substituierte 3-Phenylpyrrolidin-2,4-dione bzw. deren Enole der Formel (I-1-a)

$$Q-(CH_2)_m$$
 H

N

O

X

 $Z_n$ 

(I-1-a)

15

in welcher

Q, X, Y, Z, m und n die oben angegebenen Bedeutungen haben,

20

wenn man

N-Acylaminosäureester der Formel (II)

$$CO_2R^8$$
 $CO_2R^8$ 
 $CO_2R^8$ 
 $CO_2R^8$ 
 $CO_2R^8$ 
 $CO_2R^8$ 
 $CO_2R^8$ 
 $CO_2R^8$ 
 $CO_2R^8$ 

5

in welcher

Q, X, Y, Z, m und n die oben angegebenen Bedeutungen haben,

10 und

 $R^8$  für Alkyl (bevorzugt  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl) steht,

in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und in Gegenwart einer Base intramolekular kondensiert.

(B) Außerdem wurde gefunden, daß man substituierte 3-Phenyl-4-hydroxy-Δ<sup>3</sup>-dihydrofuranon-Derivate der Formel (I-2-a)

$$O - (CH_2)_m$$
 $O - V$ 
 $O - V$ 

20

15

in welcher

Q, X, Y, Z, m und n die oben angegebenen Bedeutungen haben,

erhält, wenn man

5

Carbonsäureester der Formel (III)

in welcher

10

Q, X, Y, Z, m, n und R<sup>8</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben,

in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und in Gegenwart einer Base intramolekular kondensiert.

15

(C) Weiterhin wurde gefunden, daß man substituierte 3-Phenyl-4-hydroxy-Δ<sup>3</sup>-dihydrothiophenon-Derivate der Formel (I-3-a)

$$Q-(CH_2)_m$$
  $Q-(CH_2)_m$   $Q-($ 

20

in welcher

Q, X, Y, Z, m und n die oben angegebenen Bedeutungen haben,

erhält, wenn man

### B-Ketocarbonsäureester der Formel (IV)

in welcher

 $Q, X, Y, Z, m, n \text{ und } R^8 \text{ die oben angegebenen Bedeutungen haben und}$ 

10

5

W für Wasserstoff, Halogen, Alkyl (bevorzugt C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl) oder Alkoxy (bevorzugt C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy) steht,

in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und in Gegenwart einer Säure intramolekular cyclisiert.

Außerdem wurde gefunden, daß man die Verbindungen der oben gezeigten Formel (I-1-b) bis (I-3-b), in welchen

20

15

- (D) Q, X, Y, Z, m, n und R<sup>1</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben, erhält, wenn man Verbindungen der oben gezeigten Formeln (I-1-a) bis (I-3-a), in welchen Q, X, Y, Z, m und n die oben angegebenen Bedeutungen haben, jeweils
- 25
- α) mit Säurechloriden der Formel (V)

PCT/EP98/05809 WO 99/16748

- 15 -

in welcher

5

 $R^1$ die oben angegebenen Bedeutungen hat und

Hal für Halogen (insbesondere Chlor oder Brom) steht

10

oder

β) mit Carbonsäureanhydriden der Formel (VI)

R1-CO-O-CO-R1

(VI)

15

in welcher

 $R^1$ die oben angegebenen Bedeutungen hat,

20

25

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt;

daß man die Verbindungen der oben gezeigten Formeln (I-1-c) bis (I-3-c), in (E) welchen Q, R2, M, X, Y, Z, m und n die oben angegebenen Bedeutungen haben und L für Sauerstoff steht, erhält, wenn man Verbindungen der oben gezeigten Formeln (I-1-a) bis (I-3-a), in welchen Q, X, Y, Z, m und n die oben angegebenen Bedeutungen haben, jeweils

> mit Chlorameisensäureestern oder Chlorameisensäurethiolestern der Formel (IIV)

30

WO 99/16748 PCT/EP98/05809

- 16 -

in welcher

5

R<sup>2</sup> und M die oben angegebenen Bedeutungen haben,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt;

10

15

(F) daß man Verbindungen der oben gezeigten Formeln (I-1-c) bis (I-3-c), in welchen Q, R<sup>2</sup>, M, X, Y, Z, m und n die oben angegebenen Bedeutungen haben und L für Schwefel steht, erhält, wenn man Verbindungen der oben gezeigten Formeln (I-1-a) bis (I-3-a), in welchen Q, X, Y, Z, m und n die oben angegebenen Bedeutungen haben, jeweils

mit Chlormonothioameisensäureestern oder Chlordithioameisensäureestern der Formel (VIII)

20

in welcher

M und R<sup>2</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben,

25

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt,

(G) daß man Verbindungen der oben gezeigten Formeln (I-1-d) bis (I-3-d), in welchen Q, R<sup>3</sup>, X, Y, Z, m und n die oben angegebenen Bedeutungen haben, erhält, wenn man Verbindungen der oben gezeigten Formeln (I-1-a) bis (I-3-a), in welchen Q, X, Y, Z, m und n die oben angegebenen Bedeutungen haben, jeweils

5 mit Sulfonsäurechloriden der Formel (IX)

$$R^3$$
-SO<sub>2</sub>-Cl (IX)

in welcher

10

R<sup>3</sup> die oben angegebene Bedeutung hat,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt,

15

(H) daß man Verbindungen der oben gezeigten Formeln (I-1-e) bis (I-3-e), in welchen Q, L, R<sup>4</sup>, R<sup>5</sup>, X, Y, Z, m und n die oben angegebenen Bedeutungen haben, erhält, wenn man Verbindungen der oben gezeigten Formeln (I-1-a) bis (I-3-a), in welchen Q, X, Y, Z, m und n die oben angegebenen Bedeutungen haben, jeweils

20

mit Phosphorverbindungen der Formel (X)

Hal 
$$\longrightarrow \mathbb{R}^5$$
 (X)

25

in welcher

L, R4 und R5 die oben angegebenen Bedeutungen haben und

Hal für Halogen (insbesondere Chlor oder Brom) steht,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt,

5

10

(I) daß man Verbindungen der oben gezeigten Formeln (I-1-f) bis (I-3-f), in welchen Q, E, X, Y, Z, m und n die oben angegebenen Bedeutungen haben, erhält, wenn man Verbindungen der oben gezeigten Formeln (I-1-a) bis (I-3-a), in welchen Q, X, Y, Z, m und n die oben angegebenen Bedeutungen haben, jeweils

mit Metallverbindungen oder Aminen der Formeln (XI) oder (XII)

$$Me(OR^{13})_{t} \quad (XI)$$

$$R^{13} \qquad N$$

$$R^{14} \qquad (XII)$$

15

in welchen

Me für ein ein- oder zweiwertiges Metall (bevorzugt ein Alkali- oder Erdalkalimetall wie Lithium, Natrium, Kalium, Magnesium oder Calcium),

20

t für 1 oder 2 und

 $R^{13}$ ,  $R^{14}$ ,  $R^{15}$  unabhängig voneinander für Wasserstoff oder Alkyl, (bevorzugt  $C_1$ - $C_8$ -Alkyl) stehen,

25

30

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels umsetzt,

(1)

daß man Verbindungen der oben gezeigten Formeln (I-1-g) bis (I-3-g), in welchen Q, L, R<sup>6</sup>, R<sup>7</sup>, X, Y, Z, m und n die oben angegebenen Bedeutungen haben, erhält, wenn man Verbindungen der oben gezeigten Formeln (I-1-a) bis

(I-3-a), in welchen Q, X, Y, Z, m und n die oben angegebenen Bedeutungen haben, jeweils

α) mit Isocyanaten oder Isothiocyanaten der Formel (XIII)

5

$$R^6-N=C=L$$
 (XIII)

in welcher

10

R<sup>6</sup> und L die oben angegebenen Bedeutungen haben,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Katalysators umsetzt oder

15

β) mit Carbamidsäurechloriden oder Thiocarbamidsäurechloriden der Formel (XIV)

$$R^{6}$$
  $N$   $CI$   $(XIV)$ 

20

in welcher

L, R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben,

\_ .

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels, umsetzt.

25

Die erfindungsgemäßen Verbindungen der Formeln (I-1-a), (I-2-a) und (I-3-a) sind somit wichtige Zwischenprodukte für die Herstellung der erfindungsgemäßen Ver-

WO 99/16748 PCT/EP98/05809

bindungen der Formeln (I-1), (I-2) und (I-3), in welchen G jeweils für eine der Gruppen b), c), d), e), f) oder g) steht.

Weiterhin wurde gefunden, daß die neuen Verbindungen der Formel (I) eine sehr gute Wirksamkeit als Schädlingsbekämpfungsmittel, vorzugsweise als Insektizide und Akarizide und als Herbizide aufweisen.

5

10

15

25

30

Die erfindungsgemäßen Verbindungen sind durch die Formel (I) allgemein definiert. Bevorzugte Substituenten bzw. Bereiche der in der oben und nachstehend erwähnten Formeln aufgeführten Reste werden im folgenden erläutert:

- x steht bevorzugt für Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyl, C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkinyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyloxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylsulfonyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkenyloxy, Nitro, Cyano oder jeweils gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, Nitro oder Cyano substituiertes Phenyl, Phenoxy, Phenylthio, Benzyloxy oder Benzylthio.
- Y steht <u>bevorzugt</u> für Wasserstoff, Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyl, C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkinyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyloxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylsulfinyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylsulfonyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkoxy, Nitro oder Cyano.

Z steht <u>bevorzugt</u> für Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyl, C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkinyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyloxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkenyloxy, Nitro oder Cyano.

n steht bevorzugt für 0, 1, 2 oder 3.

Het steht bevorzugt für eine der Gruppen.

$$Q^{-(CH_2)_m}O^{-G}$$
  $Q^{-(CH_2)_m}O^{-G}$  (2) oder  $Q^{-(CH_2)_m}O^{-G}$ 

$$Q - (CH_2)_m O - G$$

$$S \longrightarrow O$$
(3).

G steht bevorzugt für Wasserstoff (a) oder für eine der Gruppen

10

5

worin

- E für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht,
- 15 L für Sauerstoff oder Schwefel steht und
  - M für Sauerstoff oder Schwefel steht.

5

10

15

20

25

30

R<sup>1</sup> steht <u>bevorzugt</u> für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>20</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>20</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylthio-C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl oder Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl, für gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, in welchem gegebenenfalls eine oder mehrere (insbesondere höchstens zwei) nicht direkt benachbarte Methylengruppen durch Sauerstoff und/oder Schwefel ersetzt sind,

für gegebenenfalls durch Halogen, Cyano, Nitro, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylthio oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylsulfonyl substituiertes Phenyl,

für gegebenenfalls durch Halogen, Nitro, Cyano,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkyl oder  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkoxy substituiertes Phenyl- $C_1$ - $C_6$ -alkyl,

für gegebenenfalls durch Halogen oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl substituiertes 5- oder 6-gliedriges Hetaryl (beispielsweise Pyrazolyl, Thiazolyl, Pyridyl, Pyrimidyl, Furanyl oder Thienyl,

für gegebenenfalls durch Halogen oder  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl substituiertes Phenoxy- $C_1$ - $C_6$ -alkyl oder

für gegebenenfalls durch Halogen, Amino oder  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl substituiertes 5- oder 6-gliedriges Hetaryloxy- $C_1$ - $C_6$ -alkyl (beispielsweise Pyridyloxy- $C_1$ - $C_6$ -alkyl, Pyrimidyloxy- $C_1$ - $C_6$ -alkyl oder Thiazolyloxy- $C_1$ - $C_6$ -alkyl).

steht <u>bevorzugt</u> für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>20</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>20</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl oder Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl,

15

20

25

30

für gegebenenfalls durch Halogen,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl oder  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy substituiertes  $C_3$ - $C_8$ -Cycloalkyl oder

für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, Cyano, Nitro, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkoxy substituiertes Phenyl oder Benzyl.

steht <u>bevorzugt</u> für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>
Alkyl oder für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>
Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, Cyano oder Nitro substituiertes Phenyl oder Benzyl.

R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> stehen <u>bevorzugt</u> unabhängig voneinander für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylamino, Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl)amino, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylthio, C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-Alkenylthio, C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>-Cycloalkylthio oder für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, Nitro, Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl substituiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio.

R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> stehen unabhängig voneinander <u>bevorzugt</u> für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Alkenyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl, für gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy substituiertes Phenyl, für gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Halogenalkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy substituiertes Benzyl oder zusammen für einen C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylenrest, in welchem gegebenenfalls eine dem Stickstoffatom nicht direkt benachbarte Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist.

Q steht bevorzugt für

CHOH; 
$$C=0$$
;  $C=N-R^6$ ;  $C=N-O-R^9$ ;  $C=N-N-O-R^9$ ;  $C=N-O-R^9$ ;  $C=N-O-R$ 

5

10

steht <u>bevorzugt</u> für Wasserstoff, für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, für gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl oder für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, Nitro oder Cyano substituiertes Phenyl, Benzyl oder Hetaryl (beispielsweise Pyridyl, Pyrimidyl oder Thiazolyl), oder für CO-R<sup>1</sup>, CO<sub>2</sub>R<sup>2</sup>, SO<sub>2</sub>R<sup>1</sup>, CONH<sub>2</sub>, CONHR<sup>11</sup> oder

$$CON \stackrel{R^{11}}{\underset{R^{12}}{\nearrow}}$$

15  $R^{10}$  steht <u>bevorzugt</u> für Wasserstoff oder  $C_1$ - $C_8$ -Alkyl.

 $R^{11}$  und  $R^{12}$  sind gleich oder verschieden und stehen <u>bevorzugt</u> für  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl oder  $C_3$ - $C_6$ -Alkenyl.

20 m steht bevorzugt für 0 oder 1.

R<sup>1'</sup> steht unabhängig von R<sup>1</sup> <u>bevorzugt</u> für die oben für R<sup>1</sup> als bevorzugt genannten Bedeutungen.

10

15

- R<sup>2'</sup> steht unabhängig von R<sup>2</sup> bevorzugt für die oben für R<sup>2</sup> als bevorzugt genannten Bedeutungen.
- X steht <u>besonders bevorzugt</u> für Fluor, Chlor, Brom, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>
  Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, Nitro oder Cyano.
  - Y steht besonders bevorzugt für Wasserstoff, Fluor, Chlor, Brom,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkoxy, Nitro oder Cyano.
- Z steht <u>besonders bevorzugt</u> für Fluor, Chlor, Brom, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, Nitro oder Cyano.
  - n steht besonders bevorzugt für 0, 1 oder 2.

Het steht besonders bevorzugt für eine der Gruppen

$$Q^{-(CH_2)_m}O^{-G}$$
 $Q^{-(CH_2)_m}O^{-G}$ 
 $Q^{-(CH_2)_m}O^{-G}$ 

20 G steht besonders bevorzugt für Wasserstoff (a) oder für eine der Gruppen

worin

- 5 E für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht,
  - L für Sauerstoff oder Schwefel steht und
  - M für Sauerstoff oder Schwefel steht.

10

steht <u>besonders bevorzugt</u> für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>16</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>16</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylthio-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl oder für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkoxy substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>-Cycloalkyl,

15

für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Cyano, Nitro,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_3$ -Halogenalkyl oder  $C_1$ - $C_3$ -Halogenalkoxy substituiertes Phenyl,

20

für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_3$ -Halogenalkyl oder  $C_1$ - $C_3$ -Halogenalkoxy substituiertes Phenyl- $C_1$ - $C_4$ -alkyl oder

25

für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl substituiertes Pyrazolyl, Thiazolyl, Pyridyl, Pyrimidyl, Furanyl oder Thienyl.

10

15

20

- steht <u>besonders bevorzugt</u> für jeweils gegebenenfalls durch Fluor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>16</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>16</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl oder Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl,
- für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>-Cycloalkyl oder

für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Cyano, Nitro,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_3$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_3$ -Halogenalkyl oder  $C_1$ - $C_3$ -Halogenalkoxy substituiertes Phenyl oder Benzyl.

- steht <u>besonders bevorzugt</u> für gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkoxy, Cyano oder Nitro substituiertes Phenyl oder Benzyl.
- R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> stehen <u>besonders bevorzugt</u> unabhängig voneinander für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylamino, Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl)amino, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylthio, C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkenylthio oder C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkylthio oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Nitro, Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkyl substituiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio.
- 25 R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> stehen unabhängig voneinander <u>besonders bevorzugt</u> für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Halogen (insbesondere Fluor oder Chlor) substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, für gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Halogen-Phenyl, für gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Halogen-

alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkoxy substituiertes Benzyl oder zusammen für einen C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylenrest, in welchem gegebenenfalls eine dem Stickstoffatom nicht direkt benachbarte Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist.

5

Q steht besonders bevorzugt für

CHOH; 
$$C=0$$
;  $C=N-R^6$ ;  $C=N-O-R^9$ ;  $C=N-N-O-R^9$ ;  $C=N-O-R^9$ ;  $C=N-O-R$ 

10

R9

steht besonders bevorzugt für Wasserstoff, für gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl, für  $C_3$ - $C_7$ -Cycloalkyl oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor Chlor, Brom,  $C_1$ - $C_5$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_2$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_2$ -Halogenalkoxy, Nitro oder Cyano substituiertes Phenyl oder Benzyl, Pyrimidyl oder Thiazolyl oder für CO- $R^1$ ',  $CO_2R^2$ ',  $SO_2R^1$ ',  $CONH_2$ ,  $CONHR^{11}$  oder

15

R<sup>10</sup>

steht besonders bevorzugt für Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl.

20

 $R^{11}$  und  $R^{12}$  sind gleich oder verschieden und stehen <u>besonders bevorzugt</u> für  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl.

m

steht besonders bevorzugt für 1.

WO 99/16748 PCT/EP98/05809

R<sup>1'</sup> steht unabhängig von R<sup>1</sup> <u>besonders bevorzugt</u> für die oben für R<sup>1</sup> als besonders bevorzugt genannten Bedeutungen.

R<sup>2'</sup> steht unabhängig von R<sup>2</sup> besonders bevorzugt für die oben für R<sup>2</sup> als besonders bevorzugt genannten Bedeutungen.

5

10

15

X steht ganz besonders bevorzugt für Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, n-Propyl, iso-Propyl, Methoxy, Ethoxy, n-Propoxy, iso-Propoxy, Trifluormethyl, Difluormethoxy, Trifluormethoxy, Nitro oder Cyano.

Y steht ganz besonders bevorzugt für Wasserstoff, Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, n-Propyl, i-Propyl, n-Butyl, i-Butyl, tert.-Butyl, Methoxy, Ethoxy, n-Propoxy, iso-Propoxy, Trifluormethyl, Difluormethoxy, Trifluormethoxy, Nitro oder Cyano.

Z steht ganz besonders bevorzugt für Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, n-Propyl, i-Propyl, n-Butyl, i-Butyl, tert.-Butyl, Methoxy, Ethoxy, n-Propoxy, iso-Propoxy, Difluormethoxy, Trifluormethoxy, Nitro oder Cyano.

20 n steht ganz besonders bevorzugt für 0, 1 oder 2, hervorgehoben für 0 oder 1.

Het steht ganz besonders bevorzugt für eine der Gruppen

$$Q^{-(CH_2)_m}O^{-G}$$
  $Q^{-(CH_2)_m}O^{-G}$   $Q$  (2) oder

$$Q^{-(CH_2)_m}O^{-G}$$

$$S \longrightarrow O$$
(3).

G steht ganz besonders bevorzugt für Wasserstoff (a) oder für eine der Gruppen

5

insbesondere für (b) oder (c),

worin

10

- E für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht,
- L für Sauerstoff oder Schwefel steht und
- 15
- M für Sauerstoff oder Schwefel steht.
- $\begin{array}{lll} & \text{steht } \underline{\text{ganz besonders bevorzugt}} \ \text{für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder} \\ & \text{Chlor substituiertes } \ C_1\text{-}C_{14}\text{-}\text{Alkyl}, \ C_2\text{-}C_{14}\text{-}\text{Alkenyl}, \ C_1\text{-}C_4\text{-}\text{Alkoxy-}C_1\text{-}} \\ \end{array}$

10

15

20

25

C<sub>6</sub>-alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl oder für gegebenenfalls durch Methyl, Ethyl, tert.-Butyl oder Methoxy substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl,

für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Cyano, Nitro, Methyl, Methoxy, Trifluormethyl oder Trifluormethoxy substituiertes Phenyl,

> für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Methoxy, Trifluormethyl oder Trifluormethoxy substituiertes Benzyl oder

für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom oder Methyl substituiertes Furanyl, Thienyl oder Pyridyl.

R<sup>2</sup> steht ganz besonders bevorzugt für C<sub>1</sub>-C<sub>14</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>14</sub>-Alkenyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl,

für gegebenenfalls durch Methyl oder Methoxy substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cyclo-alkyl oder

für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Cyano, Nitro, Methyl, Methoxy, Trifluormethyl oder Trifluormethoxy substituiertes Phenyl oder Benzyl.

R<sup>3</sup> steht ganz besonders bevorzugt für gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes Methyl, Ethyl, n-Propyl, Isopropyl oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, n-Propyl, iso-Propyl, tert.-Butyl, Methoxy, Ethoxy, Isopropoxy, tert.-Butoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Cyano oder Nitro substituiertes Phenyl oder Benzyl.

5

10

15

20

R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> stehen ganz besonders bevorzugt unabhängig voneinander für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylamino, Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl)amino oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Nitro, Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Fluoralkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Fluoralkylthio oder C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkyl substituiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio.

R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> stehen unabhängig voneinander ganz besonders bevorzugt für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkenyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Trifluormethyl, Methyl oder Methoxy substituiertes Phenyl, für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy substituiertes Benzyl oder zusammen für einen C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylenrest, in welchem gegebenenfalls eine dem Stickstoffatom nicht direkt benachbarte Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist.

Q steht ganz besonders bevorzugt für

CHOH; 
$$C=0$$
;  $C=N-R^6$ ;  $C=N-O-R^9$ ;  $C=N-N-O-R^9$ ;  $C=N-O-R^9$ ;  $C=$ 

steht ganz besonders bevorzugt für Wasserstoff, für C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, für C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, n-Propyl, iso-Propyl, tert.-Butyl, Methoxy, Trifluormethyl,

- 33 -

Trifluormethoxy, Nitro oder Cyano substituiertes Phenyl oder Benzyl oder für CO-R<sup>1</sup>', CO<sub>2</sub>R<sup>2</sup>', SO<sub>2</sub>R<sup>1</sup>', CONH<sub>2</sub>, CONHR<sup>11</sup> oder

5 R<sup>10</sup> steht ganz besonders bevorzugt für Wasserstoff oder Methyl.

 $R^{11}$  und  $R^{12}$  sind gleich oder verschieden und stehen ganz besonders bevorzugt für Methyl oder Ethyl.

m steht ganz besonders bevorzugt für 1.

20

25

R<sup>1'</sup> steht unabhängig von R<sup>1</sup> ganz besonders bevorzugt für die oben für R<sup>1</sup> als ganz besonders bevorzugt genannten Bedeutungen.

15 R<sup>2'</sup> steht unabhängig von R<sup>2</sup> ganz besonders bevorzugt für die oben für R<sup>2</sup> als ganz besonders bevorzugt genannten Bedeutungen.

Die oben aufgeführten allgemeinen oder in Vorzugsbereichen aufgeführten Restedefinitionen bzw. Erläuterungen können untereinander, also auch zwischen den jeweiligen Bereichen und Vorzugsbereichen beliebig kombiniert werden. Sie gelten für die Endprodukte sowie für die Vor- und Zwischenprodukte entsprechend.

Erfindungsgemäß <u>bevorzugt</u> werden die Verbindungen der Formel (I), in welchen eine Kombination der vorstehend als bevorzugt (vorzugsweise) aufgeführten Bedeutungen vorliegt.

Erfindungsgemäß <u>besonders bevorzugt</u> werden die Verbindungen der Formel (I), in welchen eine Kombination der vorstehend als besonders bevorzugt aufgeführten Bedeutungen vorliegt.

Erfindungsgemäß ganz besonders bevorzugt werden die Verbindungen der Formel (I), in welchen eine Kombination der vorstehend als ganz besonders bevorzugt aufgeführten Bedeutungen vorliegt.

5

Gesättigte oder ungesättigte Kohlenwasserstoffreste wie Alkyl oder Alkenyl können, auch in Verbindung mit Heteroatomen, wie z.B. in Alkoxy, soweit möglich, jeweils geradkettig oder verzweigt sein.

10

15

Gegebenenfalls substituierte Reste können einfach oder mehrfach substituiert sein, wobei bei Mehrfachsubstitutionen die Substituenten gleich oder verschieden sein können.

Im einzelnen seien außer den bei den Herstellungsbeispielen genannten Verbindungen die folgenden Verbindungen der Formel (I-1-a) genannt:

### Tabelle 1:

$$m = 1$$

$$Q = CH-OH$$

X	Y	Z <sub>n</sub>	X	Y	Z <sub>n</sub>
CH <sub>3</sub>	Н	Н	CH <sub>3</sub>	Br	6-Cl
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Н	CH <sub>3</sub>	Cl	6-Br
CH <sub>3</sub>	н	5- CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	6-Cl
CH <sub>3</sub>	H	6- CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CN
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	5- CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CN	6-CH <sub>3</sub>
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6- CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-OCH <sub>3</sub>
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	3,5-( CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	3,6-( CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	Cl	Cl	5-Cl
CH <sub>3</sub>	Cl	Н	CH <sub>3</sub>	Cl	5-CH <sub>3</sub>
Cl	CH <sub>3</sub>	Н	Br	CH <sub>3</sub>	5-Cl
Cl	Н	6-F	Br	CH <sub>3</sub>	5-CH <sub>3</sub>
CH <sub>3</sub>	H	6-Cl	CH <sub>3</sub>	Br	5-Cl
Cl	Н	6-Cl	Cl	Cl	5-CH <sub>3</sub>
CH <sub>3</sub>	Cl	6-Cl	CH <sub>3</sub>	Br	5-CH <sub>3</sub>
CH <sub>3</sub>	Br	5-Br	Cl	CH <sub>3</sub>	5-Cl
Cl	CH <sub>3</sub>	6-Cl	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	5-Br
Br	CH <sub>3</sub>	6-Br	CH <sub>3</sub>	H	3-Cl, 6-CH <sub>3</sub>
CH <sub>3</sub>	Cl	6-CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Н	3-Br, 6-CH <sub>3</sub>
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-Cl	Cl	CF <sub>3</sub>	6-Cl
CH <sub>3</sub>	Br	6-CH <sub>3</sub>			
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-Br			

### Tabellen 2 bis 8

Verbindungen der Formel (I-1-a)

5 Tabelle 2: X, Y und  $Z_n$  wie in Tabelle 1 angegeben m=1

$$Q = C = 0$$

10 Tabelle 3: X, Y und  $Z_n$  wie in Tabelle 1 angegeben m = 1

$$Q = C = N - OCH_3$$

Tabelle 4: X, Y und  $Z_n$  wie in Tabelle 1 angegeben m = 1

$$Q = C = N - OC_2H_5$$

20 Tabelle 5: X, Y and  $Z_n$  wie in Tabelle 1 angegeben m = 1

Tabelle 6: X, Y und  $Z_n$  wie in Tabelle 1 angegeben m = 1

$$Q = C = N - NHCO_2C_2H_5$$

Tabelle 7: X, Y und  $Z_n$  wie in Tabelle 1 angegeben m = 1  $Q = C \longrightarrow N \longrightarrow NHSO_2CH_3$ 

Tabelle 8: X, Y und  $Z_n$  wie in Tabelle 1 angegeben 10 m = 1Q = C = N - N

Im einzelnen seien außer den bei den Herstellungsbeispielen genannten Verbindungen die folgenden Verbindungen der Formel (I-2-a) genannt:

# Tabelle 9:

$$m = 1$$

$$Q = CH-OH$$

X	Y	Z <sub>n</sub>	X	Y	Z <sub>n</sub>
CH <sub>3</sub>	Н	Н	CH <sub>3</sub>	Br	6-Cl
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Н	CH <sub>3</sub>	Cl	6-Br
CH <sub>3</sub>	Н	5- CH <sub>3</sub>	Вг	CH <sub>3</sub>	6-Cl
CH <sub>3</sub>	H	6- CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CN
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	5- CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CN	6-CH <sub>3</sub>
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6- CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-OCH <sub>3</sub>
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	3,5-( CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	3,6-( CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	Cl	Cl	5-Cl
CH <sub>3</sub>	Cl	Н	CH <sub>3</sub>	Cl	5-CH <sub>3</sub>
Cl	CH <sub>3</sub>	Н	Br	CH <sub>3</sub>	5-Cl
Cl	H	6-F	Br	CH <sub>3</sub>	5-CH <sub>3</sub>
CH <sub>3</sub>	Н	6-Cl	CH <sub>3</sub>	Br	5-Cl
Cl	Н	.6-Cl	Cl	Cl	5-CH <sub>3</sub>
CH <sub>3</sub>	Cl	6-Cl	CH <sub>3</sub>	Br	5-CH <sub>3</sub>
CH <sub>3</sub>	Br	5-Br	Cl	CH <sub>3</sub>	5-Cl
Cl	CH <sub>3</sub>	6-Cl	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	5-Br
Br	CH <sub>3</sub>	6-Br	CH <sub>3</sub>	Н	3-Cl, 6-CH <sub>3</sub>
CH <sub>3</sub>	Cl	6-CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Н	3-Br, 6-CH <sub>3</sub>
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-Cl	Cl	CF <sub>3</sub>	6-Cl
CH <sub>3</sub>	Br	6-CH <sub>3</sub>			
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-Br			

### Tabellen 10 bis 16

Verbindungen der Formel (I-2-a)

5 Tabelle 10: X, Y und  $Z_n$  wie in Tabelle 9 angegeben m = 1

$$Q = C = 0$$

Tabelle 11: X, Y und  $Z_n$  wie in Tabelle 9 angegeben

10 m =

15

20

$$Q = C = N - OCH_3$$

Tabelle 12: X, Y und  $Z_n$  wie in Tabelle 9 angegeben

$$m = 1$$

$$Q = C = N - OC_2H_5$$

Tabelle 13: X, Y und  $Z_n$  wie in Tabelle 9 angegeben

$$m = 1$$

$$Q = C = N - NHCOCH_3$$

Tabelle 14: X, Y und Z<sub>n</sub> wie in Tabelle 9 angegeben

$$m = 1$$

$$Q = C = N - NHCO_2C_2H_5$$

**Tabelle 15:** X, Y und  $Z_n$  wie in Tabelle 9 angegeben

$$m = 1$$

$$Q = C = N - NHSO_2CH_3$$

5 Tabelle 16: X, Y und  $Z_n$  wie in Tabelle 9 angegeben

$$m = 1$$

$$Q = C = N - N - N$$

10 Im einzelnen seien außer den bei den Herstellungsbeispielen genannten Verbindungen die folgenden Verbindungen der Formel (I-3-a) genannt:

PCT/EP98/05809

# Tabelle 17:

$$m = 1$$

$$Q = CH-OH$$

X	Y	Z <sub>n</sub>	X	Y	$Z_n$
CH <sub>3</sub>	Н	Н	CH <sub>3</sub>	Br	6-Cl
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Н	CH <sub>3</sub>	Cl	6-Br
CH <sub>3</sub>	Н	5- CH <sub>3</sub>	Br	CH <sub>3</sub>	6-Cl
CH <sub>3</sub>	Н	6- CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CN
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	5- CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CN	6-CH <sub>3</sub>
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6- CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-OCH <sub>3</sub>
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	3,5-( CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	3,6-( CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	Cl	CI	5-Cl
CH <sub>3</sub>	Cl	Н	CH <sub>3</sub>	Cl	5-CH <sub>3</sub>
Cl	CH <sub>3</sub>	Н	Br	CH <sub>3</sub>	5-Cl
Cl	Н	6-F	Br	CH <sub>3</sub>	5-CH <sub>3</sub>
CH <sub>3</sub>	Н	6-Cl	CH <sub>3</sub>	Br	5-Cl
Cl	H	6-Cl	Cl	Cl	5-CH <sub>3</sub>
CH <sub>3</sub>	Cl	6-Cl	CH <sub>3</sub>	Br	5-CH <sub>3</sub>
CH <sub>3</sub>	Br	5-Br	Cl	CH <sub>3</sub>	5-Cl
Cl	CH <sub>3</sub>	6-Cl	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	5-Br
Вг	CH <sub>3</sub>	6-Br	CH <sub>3</sub>	Н	3-Cl, 6-CH <sub>3</sub>
CH <sub>3</sub>	Cl	6-CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Н	3-Br, 6-CH <sub>3</sub>
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-Cl	Cl	CF <sub>3</sub>	6-Cl
CH <sub>3</sub>	Br	6-CH <sub>3</sub>			
CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-Br			

### Tabellen 18 bis 24

Verbindungen der Formel (I-3-a)

5 Tabelle 18: X, Y und  $Z_n$  wie in Tabelle 17 angegeben m = 1

$$Q = c = 0$$

Tabelle 19: X, Y und Z<sub>n</sub> wie in Tabelle 17 angegeben

10 m = 1

$$Q = C = N - OCH_3$$

Tabelle 20: X, Y und  $Z_n$  wie in Tabelle 17 angegeben

$$m = 1$$

$$Q = C = N - OC_2H_5$$

Tabelle 21: X, Y und Z<sub>n</sub> wie in Tabelle 17 angegeben

$$m = 1$$

$$Q = C = N - NHCOCH_3$$

15

20

Tabelle 22:  $X_n$  Y und  $Z_n$  wie in Tabelle 17 angegeben

$$m = 1$$

$$Q = C = N - NHCO_2C_2H_5$$

15

20

Tabelle 23: X, Y und  $Z_n$  wie in Tabelle 17 angegeben m = 1  $Q = C = N - NHSO_2CH_3$ 

Tabelle 24: X, Y und  $Z_n$  wie in Tabelle 17 angegeben m = 1

$$Q = C = N - N - N$$

Verwendet man gemäß Verfahren (A) N-[(2,4,6-Trimethyl-phenyl)-acetyl]-1-amino-4-methoximino-cyclohexan-carbonsäuremethylester als Ausgangsstoff, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

Verwendet man gemäß Verfahren (B) O-[(2,4-Dichlor-phenyl)-acetyl]-1-hydroxy-4-oxo-cyclohexancarbonsäureethylester, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

Verwendet man gemäß Verfahren (C) 2-[2,4-Dimethyl-phenyl]-4-(4-methoxy)-benzylmercapto-4,4-(3-oxo-pentamethylen)-3-oxo-buttersäure-ethylester, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

5

10

15

20

Verwendet man gemäß Verfahren (Dα) 3-[(2-Chlor-4-methyl)-phenyl]-5,5-[(3-phenylimino)-pentamethylen]-pyrrolidin-2,4-dion und Pivaloylchlorid als Ausgangsstoffe, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

Verwendet man gemäß Verfahren (D $\beta$ ) 3-[(4-Chlor-2-methyl)-phenyl]-4-hydroxy-5,5-[(3-benzyloximino)-pentamethylen]- $\Delta^3$ -dihydrofuran-2-on und Acetanhydrid als Ausgangsverbindungen, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

WO 99/16748 PCT/EP98/05809

- 45 -

Verwendet man gemäß Verfahren (E) 3-[(2,4-Dichlor-6-methyl)-phenyl]-5,5-[(3-Oxo-pentamethylen)]-pyrrolidin-2,4-dion und Chlorameisensäureethoxyethylester als Ausgangsverbindungen, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

5

10

15

Verwendet man gemäß Verfahren (F) Variante  $\alpha$  3-[(2-Chlor)-phenyl]-4-hydroxy-5,5-[3-(2-acetyl-hydrazino)-pentamethylen]- $\Delta^3$ -dihydrofuran-2-on und Chlormonothioameisensäuremethylester als Ausgangsstoffe, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

Verwendet man gemäß Verfahren (G) 3-[(2,6-Dichlor-4-methyl)-phenyl]-4-hydroxy-4,4-[(3-methoximino)-pentamethylen]- $\Delta^3$ -dihydrofuran-2-on und Methansulfonsäure-

chlorid als Ausgangsstoffe, so kann der Reaktionsverlauf durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

5

Verwendet man gemäß Verfahren (H) 3-[(2,5-Dichlor)-phenyl]-5,5-[(3-oxa)-pentamethylen]-pyrrolidin-2,4-dion und Methanthio-phosphonsäurechlorid-(2,2,2-trifluor-ethylester) als Ausgangsstoffe, so kann der Reaktionsverlauf durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

10

15

Verwendet man gemäß Verfahren (I) 3-[(2,4-Dichlor)-phenyl]-5,5-[(3-ethoximino)-pentamethylen]-pyrrolidin-2,4-dion und NaOH als Ausgangsstoffe, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

5

10

15

Verwendet man gemäß Verfahren (J $\alpha$ ) 3-[2,4,5-Trimethyl)-phenyl]-4-hydroxy-5,5-[(2-oxo)-tetramethylen]- $\Delta^3$ -dihydrofuran-2-on und Ethylisocyanat als Ausgangsprodukte, so kann der Reaktionsverlauf durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

$$H_3CO-N$$
OH  $CH_3$ 
 $C_2H_5$ 
 $CH_3$ 
 $C_2H_5-N=C=O$ 
O  $CH_3$ 

Verwendet man gemäß Verfahren (Jβ) 3-[2,3,4,6-Tetramethyl-phenyl]-5,5-[(4-methoximino)-pentamethylen]-pyrrolidin-2,4-dion und Dimethylcarbamidsäurechlorid als Ausgangsstoffe, so kann der Reaktionsverlauf durch folgendes Schema wiedergegeben werden:

Die beim erfindungsgemäßen Verfahren (A) als Ausgangsstoffe benötigten Verbindungen der Formel (II)

$$Q \xrightarrow{(CH_2)_m} CO_2 R^8$$

$$X \qquad \qquad (II)$$

$$Z_n$$

Q, X, Y, Z, m, n und R<sup>8</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben,

sind neu.

Man erhält die Acylaminosäureester der Formel (II) beispielsweise, wenn man Aminosäurederivate der Formel (XV)

$$Q^{1-(CH_2)_m}$$

$$CO_2R^8$$

$$NH_2$$
(XV)

in welcher

15

10

 $Q^1$ , m und  $R^8$  die oben angegebenen Bedeutungen haben,

mit substituierten Phenylessigsäurehalogeniden der Formel (XVI)

X, Y, Z und n die oben angegebenen Bedeutungen haben und

5

Hal für Chlor oder Brom steht,

acyliert (Chem. Reviews <u>52</u>, 237-416 (1953); Bhattacharya, Indian J. Chem. <u>6</u>, 341-5, 1968),

10

oder wenn man Acylaminosäuren der Formel (XVII)

$$O - (CH_2)_m$$
 $CO_2H$ 
 $X$ 
 $H O$ 
 $Z_n$ 
 $(XVII)$ 

in welcher

Q, m, X, Y, Z und n die oben angegebenen Bedeutungen haben,

verestert (Chem. Ind. (London) 1568 (1968)).

20

Die Verbindungen der Formel (XVII)

$$Q^{-(CH_2)_m}$$
 $CO_2H$ 
 $X$ 
 $X$ 
 $Z_n$ 
 $Z_n$ 

5 Q, m, X, Y, Z und n die oben angegebenen Bedeutungen haben,

sind neu.

Man erhält Verbindungen der Formel (XVII), wenn man Aminosäuren der Formel (XVIII)

$$Q^{-(CH_2)_m}$$
 $CO_2H$ 
 $NH_2$ 
(XVIII)

in welcher

15

20

Q und m die oben angegebenen Bedeutungen haben,

mit substituierten Phenylessigsäurehalogeniden der Formel (XVI)

PCT/EP98/05809

in welcher

X, Y, Z und n die oben angegebenen Bedeutungen haben und

5

Hal für Chlor oder Brom steht,

nach Schotten-Baumann acyliert (Organikum, VEB Deutscher Verlag der Wissenschaften, Berlin 1977, S. 505).

10

Die Verbindungen der Formel (XVI) sind teilweise bekannt. Sie lassen sich nach bekannten Verfahren darstellen (s. z.B. Henecka, Houben-Weyl, Methoden der Organischen Chemie, Bd. 8, S. 467-469 (1952)) oder sind bekannt aus den eingangs zitierten Patentanmeldungen bzw. WO 98/05638 und WO 97/36868.

15

Weiterhin lassen sich die bei dem obigen Verfahren (A) verwendeten Ausgangsstoffe der Formel (II)

$$Q-(CH_2)_m$$
 $CO_2R^8$ 
 $X$ 
 $Y$ 
 $Z_n$ 
(II)

20

in welcher

Q, X, Y, Z, m, n und R8 die oben angegebenen Bedeutungen haben,

25 herstellen, wenn man Aminonitrile der Formel (XIX)

- 52 -

$$C = N$$
 $C = N$ 
 $C = N$ 
 $C = N$ 
 $C = N$ 

in welcher

5 Q und m die oben angegebenen Bedeutungen haben,

mit substituierten Phenylessigsäurehalogeniden der Formel

10

in welcher

X, Y, Z, n und Hal die oben angegebenen Bedeutungen haben,

21 zu Verbindungen der Formel (XX)

in welcher

Q, X, Y, Z, m und n die oben angegebenen Bedeutungen haben,

umsetzt,

5 und diese anschließend einer sauren Alkoholyse unterwirft.

Die Verbindungen der Formel (XX) sind ebenfalls neu.

Die folgenden Reaktionsschemata zeigen beispielhaft Synthesewege zu Vorprodukten der Formel (II).

Die Großbuchstaben hinter einigen der Formelnummern dienen zur Unterscheidung unterschiedlicher Bedeutungen von Q. Sie werden zum Teil auch bei den Herstellbeispielen verwendet.

15

10

In den folgenden Reaktionsschemata wird Bezug genommen auf Verbindungen der Formeln

$$Q \xrightarrow{(CH_2)_m} O$$
 (XXV),

20

$$Q \longrightarrow Q \longrightarrow Q$$
 (XXVI),

QCH<sub>2</sub>)<sub>m</sub>NH

(XXVIII),

WO 99/16748 PCT/EP98/05809

- 54 -

in welchen Q und m die oben angegebenen Bedeutungen haben.

In den Formelschemata sind beispielhaft Verbindungen aufgeführt für verschiedene Bedeutungen von Q und für m = 1, die aber von den oben angegebenen Formeln umfaßt werden.

Die Reste  $R^{11}$  in  $Q = {{}^{OR}^{11}}_{QR}^{11}$  können auch gemeinsam für eine gegebenenfalls durch Methyl oder Ethyl substituierte  $C_2$ - $C_3$ -Alkandiylgruppe stehen.

10

5

### Schema 1:

Schema la:

# Schema 2:

Die bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (B) als Ausgangsstoffe benötigten Verbindungen der Formel (III)

$$Q^{1} \xrightarrow{(CH_{2})_{m}} CO_{2}R^{8}$$

$$Q \xrightarrow{X} Y$$

$$Z_{n}$$

$$(III)$$

5 in welcher

Q1, X, Y, Z, m, n und R8 die oben angegebenen Bedeutungen haben,

sind neu.

10

Sie lassen sich nach im Prinzip bekannten Methoden in einfacher Weise herstellen.

So erhält man die Verbindungen der Formel (III) beispielsweise, wenn man

2-Hydroxycarbonsäureester der Formel (XXI)

$$O^{-(CH_2)_m}$$
 $CO_2R^8$  (XXI)

in welcher

Q, m und R<sup>8</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben,

mit substituierten Phenylessigsäurehalogeniden der Formel (XVI)

WO 99/16748

in welcher

5 X, Y, Z, n und Hal die oben angegebenen Bedeutungen haben,

acyliert (Chem. Reviews 52, 237-416 (1953).

Das folgende Reaktionsschema zeigt beispielhaft Synthesewege zu Vorprodukten der Formel (III) und Endprodukten der Formel (I).

Die Großbuchstaben hinter einigen der Formelnummern dienen zur Unterscheidung unterschiedlicher Bedeutungen von Q. Sie werden zum Teil auch bei den Herstellbeispielen verwendet.

15

Im Reaktionsschema wird Bezug genommen auf Verbindungen der Formel

20 in welcher

Q und m die oben angegebene Bedeutung haben.

Im Formelschema sind beispielhaft Verbindungen aufgeführt für verschiedene Bedeutungen von Q und für m = 1, die aber von den oben angegebenen Formeln umfaßt werden.

Die Reste  $R^{11}$  in  $Q = {{}^{OR}^{11}}$  können auch gemeinsam für eine gegebenenfalls durch Methyl oder Ethyl substituierte  $C_2$ - $C_3$ -Alkandiylgruppe stehen.

### Schema 3:

# Schema 3a:

HO
$$CO_2R^8$$
 $CO_2R^8$ 
 $CO_2R^8$ 

Die bei dem obigen Verfahren (C) als Ausgangsstoffe benötigten Verbindungen der Formel (IV)

$$(CH_2)_{m} S CO$$

$$R^8 O X$$

$$Z_n$$
(IV)

5 in welcher

Q, W, X, Y, Z, m, n und R8 die oben angegebenen Bedeutungen haben,

sind neu.

10

Sie lassen sich nach im Prinzip bekannten Methoden herstellen.

Man erhält die Verbindungen der Formel (IV) beispielsweise, wenn man

substituierte Phenylessigsäureester der Formel (XXII)

$$X CO_2R^8$$
 (XXII)

in welcher

20 X, Y, Z, n und R<sup>8</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben,

### mit 2-Benzylthio-carbonsäurehalogeniden der Formel (XXIII)

in welcher

5

15

Q und W die oben angegebenen Bedeutungen haben und

Hal für Halogen (insbesondere Chlor oder Brom) steht,

in Gegenwart von starken Basen acyliert (siehe z.B. M.S. Chambers, E.J. Thomas, D.J. Williams, J. Chem. Soc. Chem. Commun., (1987), 1228).

Die Verbindungen der Formel (XXII) sind teilweise bekannt aus den eingangs zitierten Patentanmeldungen. Man erhält Verbindungen der Formel (XXII) beispielsweise, wenn man Verbindungen der Formel (XXIV)

$$\begin{array}{c} X \\ Y \\ Z_n \end{array} \begin{array}{c} X \\ CO_2H \end{array} \\ (XXIV)$$

in welcher

20 X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben,

in Gegenwart von Alkoholen und wasserentziehenden Mitteln (z.B. konz. Schwefelsäure) verestert,

oder Alkohole mit Verbindungen der Formel (XVI)

5

15

20

25

X, Y, Z, n und Hal die oben angegebenen Bedeutungen haben,

acyliert (Chem. Reviews 52, 237-416 (1953)).

Die Benzylthio-carbonsäurehalogenide der Formel (XXIII) sind neu. Sie lassen sich nach bekannten Verfahren herstellen (J. Antibiotics (1983), <u>26</u>, 1589, WO 95/26 345).

Die zur Durchführung der erfindungsgemäßen Verfahren D, E, F, G, H, I und J außerdem als Ausgangsstoffe benötigten Säurehalogenide der Formel (V), Carbonsäureanhydride der Formel (VI), Chlorameisensäureester oder Chlorameisensäurethioester der Formel (VII), Chlormonothioameisensäureester oder Chlordithioameisensäureester der Formel (VIII), Sulfonsäurechloride der Formel (IX), Phosphorverbindungen der Formel (X) und Metallhydroxide, Metallalkoxide oder Amine der Formel (XI) und (XII), Isocyanate der Formel (XIII) und Carbamidsäurechloride der Formel (XIV) sind allgemein bekannte Verbindungen der organischen bzw. anorganischen Chemie.

Die Verbindungen der Formeln (V) bis (XIV) sind darüber hinaus aus den eingangs zitierten Patentanmeldungen bekannt oder lassen sich nach den dort angegebenen Methoden herstellen.

Das Verfahren (A) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formel (II), in welcher Q, X, Y, Z, m, n und R<sup>8</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben, in Gegenwart einer Base einer intramolekularen Kondensation unterwirft.

5 Im Verfahren gemäß (A) kann in der Formel (II) Q auch für die Gruppe

10

15

20

25

stehen, worin X, Y, Z und n die oben angegebenen Bedeutungen haben. Das gilt auch für die Bedeutung von Q in der Formel (III) im Verfahren gemäß (B).

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (A) alle inerten organischen Solventien eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Kohlenwasserstoffe, wie Toluol und Xylol, ferner Ether, wie Dibutylether, Tetrahydrofuran, Dioxan, Glykoldimethylether und Diglykoldimethylether, außerdem polare Lösungsmittel, wie Dimethylsulfoxid, Sulfolan, Dimethylformamid und N-Methyl-pyrrolidon, sowie Alkohole wie Methanol, Ethanol, Propanol, Iso-Propanol, Butanol, Iso-Butanol und tert.-Butanol.

Als Base (Deprotonierungsmittel) können bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (A) alle üblichen Protonenakzeptoren eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Alkalimetall- und Erdalkalimetalloxide, -hydroxide und -carbonate, wie Natriumhydroxid, Kaliumhydroxid, Magnesiumoxid, Calciumoxid, Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat und Calciumcarbonat, die auch in Gegenwart von Phasentransferkatalysatoren wie z.B. Triethylbenzylammoniumchlorid, Tetrabutylammoniumbromid, Adogen 464 (= Methyltrialkyl(C<sub>8</sub>-C<sub>10</sub>)ammoniumchlorid) oder TDA 1 (= Tris-(methoxyethoxyethyl)-amin) eingesetzt werden können. Weiterhin können Alkalimetalle wie Natrium oder Kalium verwendet werden. Ferner sind Alkalimetall- und Erdalkalimetallamide und -hydride, wie Natriumamid, Natriumhydrid

WO 99/16748 PCT/EP98/05809

und Calciumhydrid, und außerdem auch Alkalimetallalkoholate, wie Natrium-methylat, Natrium-ethylat und Kalium-tert.-butylat einsetzbar.

Die Reaktionstemperaturen können bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (A) innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen 0°C und 250°C, vorzugsweise zwischen 50°C und 150°C.

Das erfindungsgemäße Verfahren (A) wird im allgemeinen unter Normaldruck durchgeführt.

10

15

20

25

30

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (A) setzt man die Reaktionskomponenten der Formel (II) und die deprotonierenden Basen im allgemeinen in etwa äquimolaren bis doppeltäquimolaren Mengen ein. Es ist jedoch auch möglich, die eine oder andere Komponente in einem größeren Überschuß (bis zu 3 Mol) zu verwenden.

Das Verfahren (B) ist dadurch gekennzeichnet, daß Verbindungen der Formel (III), in welcher Q, X, Y, Z, m, n und R<sup>8</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben, in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und in Gegenwart einer Base einer intramolekularen Kondensation unterwirft.

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (B) alle inerten organischen Solventien eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Kohlenwasserstoffe, wie Toluol und Xylol, ferner Ether, wie Dibutylether, Tetrahydrofuran, Dioxan, Glykoldimethylether und Diglykoldimethylether, außerdem polare Lösungsmittel, wie Dimethylsulfoxid, Sulfolan, Dimethylformamid und N-Methyl-pyrrolidon. Weiterhin können Alkohole wie Methanol, Ethanol, Propanol, Iso-Propanol, Butanol, Iso-Butanol und tert.-Butanol eingesetzt werden.

Als Base (Deprotonierungsmittel) können bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (B) alle üblichen Protonenakzeptoren eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Alkalimetall- und Erdalkalimetalloxide, -hydroxide und WO 99/16748 PCT/EP98/05809

-carbonate, wie Natriumhydroxid, Kaliumhydroxid, Magnesiumoxid, Calciumoxid, Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat und Calciumcarbonat, die auch in Gegenwart von Phasentransferkatalysatoren wie z.B. Triethylbenzylammoniumchlorid, Tetrabutylammoniumbromid, Adogen 464 (= Methyltrialkyl(C<sub>8</sub>-C<sub>10</sub>)ammoniumchlorid) oder TDA 1 (= Tris-(methoxyethoxyethyl)-amin) eingesetzt werden können. Weiterhin können Alkalimetalle wie Natrium oder Kalium verwendet werden. Ferner sind Alkalimetall- und Erdalkalimetallamide und -hydride, wie Natriumamid, Natriumhydrid und Calciumhydrid, und außerdem auch Alkalimetallalkoholate, wie Natrium-methylat, Natrium-ethylat und Kalium-tert.-butylat einsetzbar.

10

5

Die Reaktionstemperaturen können bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (B) innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen 0°C und 250°C, vorzugsweise zwischen 50°C und 150°C.

15

Das erfindungsgemäße Verfahren (B) wird im allgemeinen unter Normaldruck durchgeführt.

20

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (B) setzt man die Reaktionskomponenten der Formel (III) und die deprotonierenden Basen im allgemeinen in etwa äquimolaren Mengen ein. Es ist jedoch auch möglich, die eine oder andere Komponente in einem größeren Überschuß (bis zu 3 Mol) zu verwenden.

25

Das Verfahren (C) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formel (IV) in welcher Q, W, X, Y, Z, m, n und R<sup>8</sup> die oben angegebene Bedeutung haben, in Gegenwart einer Säure und gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels intramolekular cyclisiert.

30

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (C) alle inerten organischen Solventien eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Kohlenwasserstoffe, wie Toluol und Xylol, ferner halogenierte Kohlenwasserstoffe wie Dichlormethan, Chloroform, Ethylenchlorid, Chlorbenzol, Dichlorbenzol, außerdem polare Lösungsmittel, wie Dimethylsulfoxid, Sulfolan, Dimethylformamid und N-

WO 99/16748 PCT/EP98/05809 - 69 -

Methyl-pyrrolidon. Weiterhin können Alkohole wie Methanol, Ethanol, Propanol, iso-Propanol, Butanol, Isobutanol, tert.-Butanol eingesetzt werden.

Gegebenenfalls kann auch die eingesetzte Säure als Verdünnungsmittel dienen.

5

Als Säure können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (C) alle üblichen anorganischen und organischen Säuren eingesetzt werden wie z.B. Halogenwasserstoffsäuren, Schwefelsäure, Alkyl-, Aryl- und Halogenalkylsulfonsäuren, insbesondere halogenierte Alkylcarbonsäuren wie z.B. Trifluoressigsäure.

10

Die Reaktionstemperaturen können bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (C) innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen 0°C und 250°C, vorzugsweise zwischen 50°C und 150°C.

15

Das erfindungsgemäße Verfahren (C) wird im allgemeinen unter Normaldruck durchgeführt.

20

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (C) setzt man die Reaktionskomponenten der Formeln (IV) und die Säure z.B. in äquimolaren Mengen ein. Es ist jedoch gegebenenfalls auch möglich, die Säure als Lösungsmittel oder als Katalysator zu verwenden.

25

Das Verfahren (Dα) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formeln (I-1-a) bis (I-3-a) jeweils mit Carbonsäurehalogeniden der Formel (V) gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt.

30

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (Da) alle gegenüber den Säurehalogeniden inerten Solventien eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Kohlenwasserstoffe, wie Benzin, Benzol, Toluol, Xylol und Tetralin, ferner Halogenkohlenwasserstoffe, wie Methylenchlorid, Chloroform, Tetrachlorkohlenstoff, Chlorbenzol und o-Dichlorbenzol, außerdem Ketone, wie Aceton und Methylisopropylketon, Nitrile wie Acetonitril, weiterhin Ether, wie Diethylether, Tetrahydrofuran und Dioxan, darüber hinaus Carbonsäureester, wie Ethylacetat, und auch stark polare Solventien, wie Dimethylsulfoxid und Sulfolan. Wenn die Hydrolysestabilität des Säurehalogenids es zuläßt, kann die Umsetzung auch in Gegenwart von Wasser durchgeführt werden.

Als Säurebindemittel kommen bei der Umsetzung nach dem erfindungsgemäßen Verfahren (Dα) alle üblichen Säureakzeptoren in Betracht. Vorzugsweise verwendbar sind tertiäre Amine, wie Triethylamin, Pyridin, Diazabicyclooctan (DABCO), Diazabicycloundecen (DBU), Diazabicyclononen (DBN), Hünig-Base und N,N-Dimethylanilin, ferner Erdalkalimetalloxide, wie Magnesium- und Calciumoxid, außerdem Alkali- und Erdalkali-metall-carbonate, wie Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat und Calciumcarbonat sowie Alkalihydroxide wie Natriumhydroxid und Kaliumhydroxid.

15

10

5

Die Reaktionstemperaturen können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (Dα) innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen -20°C und +150°C, vorzugsweise zwischen 0°C und 100°C.

20

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (Dα) werden die Ausgangsstoffe der Formeln (I-1-a) bis (I-3-a) und das Carbonsäurehalogenid der Formel (V) im allgemeinen jeweils in angenähert äquivalenten Mengen verwendet. Es ist jedoch auch möglich, das Carbonsäurehalogenid in einem größeren Überschuß (bis zu 5 Mol) einzusetzen. Die Aufarbeitung erfolgt nach üblichen Methoden.

25

Das Verfahren (Dß) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formeln (I-1-a) bis (I-3-a) mit Carbonsäureanhydriden der Formel (VI) gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt.

30

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (Dß) vorzugsweise diejenigen Verdünnungsmittel verwendet werden, die auch bei der Verwendung von Säurehalogeniden vorzugsweise in Betracht kommen. Im übrigen kann auch ein im Überschuß eingesetztes Carbonsäureanhydrid gleichzeitig als Verdünnungsmittel fungieren.

Als gegebenenfalls zugesetzte Säurebindemittel kommen beim Verfahren (Dß) vorzugsweise diejenigen Säurebindemittel in Frage, die auch bei der Verwendung von Säurehalogeniden vorzugsweise in Betracht kommen.

Die Reaktionstemperaturen können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (Dß) innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen -20°C und +150°C, vorzugsweise zwischen 0°C und 100°C.

10

15

20

25

30

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (Dß) werden die Ausgangsstoffe der Formeln (I-1-a) bis (I-3-a) und das Carbonsäureanhydrid der Formel (VI) im allgemeinen in jeweils angenähert äquivalenten Mengen verwendet. Es ist jedoch auch möglich, das Carbonsäureanhydrid in einem größeren Überschuß (bis zu 5 Mol) einzusetzen. Die Aufarbeitung erfolgt nach üblichen Methoden.

Im allgemeinen geht man so vor, daß man Verdünnungsmittel und im Überschuß vorhandenes Carbonsäureanhydrid sowie die entstehende Carbonsäure durch Destillation oder durch Waschen mit einem organischen Lösungsmittel oder mit Wasser entfernt.

Das Verfahren (E) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formeln (I-1-a) bis (I-3-a) jeweils mit Chlorameisensäureestern oder Chlorameisensäurethiolestern der Formel (VII) gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt.

Als Säurebindemittel kommen bei der Umsetzung nach dem erfindungsgemäßen Verfahren (E) alle üblichen Säureakzeptoren in Betracht. Vorzugsweise verwendbar sind tertiäre Amine, wie Triethylamin, Pyridin, DABCO, DBU, DBA, Hünig-Base und N,N-Dimethyl-anilin, ferner Erdalkalimetalloxide, wie Magnesium- und Calciumoxid, außerdem Alkali- und Erdalkalimetallcarbonate, wie Natriumcarbonat, Kaliumcarbo-

nat und Calciumcarbonat sowie Alkalihydroxide wie Natriumhydroxid und Kaliumhydroxid.

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (E) alle gegenüber den Chlorameisensäureestern bzw. Chlorameisensäurethiolestern inerten Solventien eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Kohlenwasserstoffe, wie Benzin, Benzol, Toluol, Xylol und Tetralin, ferner Halogenkohlenwasserstoffe, wie Methylenchlorid, Chloroform, Tetrachlorkohlenwasserstoff, Chlorbenzol und o-Dichlorbenzol, außerdem Ketone, wie Aceton und Methylisopropylketon, Nitrile wie Acetonitril, weiterhin Ether, wie Diethylether, Tetrahydrofuran und Dioxan, darüber hinaus Carbonsäureester, wie Ethylacetat, und auch stark polare Solventien, wie Dimethylsulfoxid und Sulfolan.

5

10

15

25

30

Die Reaktionstemperaturen können bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (E) innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Arbeitet man in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und eines Säurebindemittels, so liegen die Reaktionstemperaturen im allgemeinen zwischen -20°C und +100°C, vorzugsweise zwischen 0°C und 50°C.

Das erfindungsgemäße Verfahren (E) wird im allgemeinen unter Normaldruck durchgeführt.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (E) werden die Ausgangsstoffe der Formeln (I-1-a) bis (I-3-a) und der entsprechende Chlorameisensäureester bzw. Chlorameisensäurethiolester der Formel (VII) im allgemeinen jeweils in angenähert äquivalenten Mengen verwendet. Es ist jedoch auch möglich, die eine oder andere Komponente in einem größeren Überschuß (bis zu 2 Mol) einzusetzen. Die Aufarbeitung erfolgt nach üblichen Methoden. Im allgemeinen geht man so vor, daß man ausgefallene Salze entfernt und das verbleibende Reaktionsgemisch durch Abziehen des Verdünnungsmittels einengt.

Das erfindungsgemäße Verfahren (F) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formeln (I-1-a) bis (I-3-a) jeweils mit Verbindungen der Formel (VIII) in

WO 99/16748 PCT/EP98/05809

Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt.

Beim Herstellungsverfahren (F) setzt man pro Mol Ausgangsverbindung der Formeln (I-1-a) bis (I-3-a) ca. 1 Mol Chlormonothioameisensäureester bzw. Chlordithioameisensäureester der Formel (VIII) bei 0 bis 120°C, vorzugsweise bei 20 bis 60°C um.

Als gegebenenfalls zugesetzte Verdünnungsmittel kommen alle inerten polaren organischen Lösungsmittel in Frage, wie Ether, Nitrile, Ketone, Carbonsäureester, Amide, Sulfone, Sulfoxide, aber auch Halogenalkane.

Vorzugsweise werden Dimethylsulfoxid, Tetrahydrofuran, Ethylacetat, Dimethylformamid oder Methylenchlorid eingesetzt.

15

10

5

Stellt man in einer bevorzugten Ausführungsform durch Zusatz von starken Deprotonierungsmitteln wie z.B. Natriumhydrid oder Kaliumtertiärbutylat das Enolatsalz der Verbindungen (I-1-a) bis (I-3-a) dar, kann auf den weiteren Zusatz von Säurebindemitteln verzichtet werden.

20

Werden Säurebindemittel eingesetzt, so kommen übliche anorganische oder organische Basen in Frage, beispielhaft seien Natriumhydroxid, Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat, Pyridin, Triethylamin aufgeführt.

Die Reaktion kann bei Normaldruck oder unter erhöhtem Druck durchgeführt werden, vorzugsweise wird bei Normaldruck gearbeitet. Die Aufarbeitung geschieht nach üblichen Methoden.

Das erfindungsgemäße Verfahren (G) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formeln (I-1-a) bis (I-3-a) jeweils mit Sulfonsäurechloriden der Formel (IX) gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt.

WO 99/16748 PCT/EP98/05809

Beim Herstellungsverfahren (G) setzt man pro Mol Ausgangsverbindung der Formel (I-1-a bis I-3-a) ca. 1 Mol Sulfonsäurechlorid der Formel (IX) bei -20 bis 150°C, vorzugsweise bei 20 bis 70°C um.

Als gegebenenfalls zugesetzte Verdünnungsmittel kommen alle inerten polaren organischen Lösungsmittel in Frage wie Ether, Amide, Ketone, Carbonsäureester, Nitrile, Sulfone, Sulfoxide oder halogenierte Kohlenwasserstoffe wie Methylenchlorid.

Vorzugsweise werden Dimethylsulfoxid, Ethylacetat, Acetonitril, Tetrahydrofuran, Dimethylformamid, Methylenchlorid eingesetzt.

Stellt man in einer bevorzugten Ausführungsform durch Zusatz von starken Deprotonierungsmitteln (wie z.B. Natriumhydrid oder Kaliumtertiärbutylat) das Enolatsalz der Verbindungen (I-1-a) bis (I-3-a) dar, kann auf den weiteren Zusatz von Säurebindemitteln verzichtet werden.

Werden Säurebindemittel eingesetzt, so kommen übliche anorganische oder organische Basen in Frage, beispielhaft seien Natriumhydroxid, Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat, Pyridin, Triethylamin aufgeführt.

20

10

15

Die Reaktion kann bei Normaldruck oder unter erhöhtem Druck durchgeführt werden, vorzugsweise wird bei Normaldruck gearbeitet. Die Aufarbeitung geschieht nach üblichen Methoden.

- Das erfindungsgemäße Verfahren (H) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formeln (I-1-a) bis (I-3-a) jeweils mit Phosphorverbindungen der Formel (X) gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt.
- Beim Herstellungsverfahren (H) setzt man zum Erhalt von Verbindungen der Formeln (I-1-e) bis (I-3-e) auf 1 Mol der Verbindungen (I-1-a) bis (I-3-a), 1 bis 2, vorzugsweise 1 bis 1,3 Mol der Phosphorverbindung der Formel (X) bei Temperaturen zwischen -40°C und 150°C, vorzugsweise zwischen -10 und 110°C um.

Als gegebenenfalls zugesetzte Verdünnungsmittel kommen alle inerten, polaren organischen Lösungsmittel in Frage wie Ether, Amide, Ketone, Carbonsäureester, Nitrile, Alkohole, Sulfide, Sulfone, Sulfoxide etc.

5

Vorzugsweise werden Acetonitril, Dimethylsulfoxid, Ethylacetat, Tetrahydrofuran, Dimethylformamid oder Methylenchlorid eingesetzt.

10

Als gegebenenfalls zugesetzte Säurebindemittel kommen übliche anorganische oder organische Basen in Frage wie Hydroxide, Carbonate oder Amine. Beispielhaft seien Natriumhydroxid, Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat, Pyridin, Triethylamin aufgeführt.

15

Die Umsetzung kann bei Normaldruck oder unter erhöhtem Druck durchgeführt werden, vorzugsweise wird bei Normaldruck gearbeitet. Die Aufarbeitung geschieht nach üblichen Methoden der organischen Chemie. Die Reinigung der anfallenden Endprodukte geschieht vorzugsweise durch Kristallisation, chromatographische Reinigung oder durch sogenanntes "Andestillieren", d.h. Entfernung der flüchtigen Bestandteile im Vakuum.

20

Das Verfahren (I) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formeln (I-1-a) bis (I-3-a) mit Metallhydroxiden bzw. Metallalkoxiden der Formel (XI) oder Aminen der Formel (XII), gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels, umsetzt.

25

30

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (I) vorzugsweise Ether wie Tetrahydrofuran, Dioxan, Diethylether oder aber Alkohole wie Methanol, Ethanol, Isopropanol, aber auch Wasser eingesetzt werden. Das erfindungsgemäße Verfahren (I) wird im allgemeinen unter Normaldruck durchgeführt. Die Reaktionstemperaturen liegen im allgemeinen zwischen -20°C und 100°C, vorzugsweise zwischen 0°C und 50°C. WO 99/16748 PCT/EP98/05809

Das erfindungsgemäße Verfahren (J) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formeln (I-1-a) bis (I-3-a) jeweils mit (J $\alpha$ ) Verbindungen der Formel (XIII) gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Katalysators oder (J $\beta$ ) mit Verbindungen der Formel (XIV) gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt.

Bei Herstellungsverfahren (Jα) setzt man pro Mol Ausgangsverbindung der Formeln (I-1-a) bis (I-3-a) ca. 1 Mol Isocyanat der Formel (XIII) bei 0 bis 100°C, vorzugsweise bei 20 bis 50°C um.

Als gegebenenfalls zugesetzte Verdünnungsmittel kommen alle inerten organischen Lösungsmittel in Frage, wie Ether, Amide, Nitrile, Ketone, Carbonsäureester, Sulfone, Sulfoxide.

15

10

5

Gegebenenfalls können Katalysatoren zur Beschleunigung der Reaktion zugesetzt werden. Als Katalysatoren können sehr vorteilhaft zinnorganische Verbindungen, wie z.B. Dibutylzinndilaurat eingesetzt werden. Es wird vorzugsweise bei Normaldruck gearbeitet.

20

30

Beim Herstellungsverfahren (Jβ) setzt man pro Mol Ausgangsverbindung der Formeln (I-1-a) bis (I-3-a) ca. 1 Mol Carbamidsäurechlorid der Formel (XIV) bei 0 bis 150°C, vorzugsweise bei 20 bis 70°C um.

Als gegebenenfalls zugesetzte Verdünnungsmittel kommen alle inerten polaren organischen Lösungsmittel in Frage wie Ether, Amide, Ketone, Carbonsäureester, Sulfone, Sulfoxide oder halogenierte Kohlenwasserstoffe.

Vorzugsweise werden Dimethylsulfoxid, Tetrahydrofuran, Ethylacetat, Dimethylformamid oder Methylenchlorid eingesetzt. WO 99/16748 PCT/EP98/05809

Stellt man in einer bevorzugten Ausführungsform durch Zusatz von starken Deprotonierungsmitteln (wie z.B. Natriumhydrid oder Kaliumtertiärbutylat) das Enolatsalz der Verbindung (I-1-a) bis (I-3-a) dar, kann auf den weiteren Zusatz von Säurebindemitteln verzichtet werden.

5

Werden Säurebindemittel eingesetzt, so kommen übliche anorganische oder organische Basen in Frage, beispielhaft seien Natriumhydroxid, Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat, Triethylamin oder Pyridin genannt.

Die Reaktion kann bei Normaldruck oder unter erhöhtem Druck durchgeführt werden, vorzugsweise wird bei Normaldruck gearbeitet. Die Aufarbeitung geschieht nach üblichen Methoden.

Die Wirkstoffe eignen sich zur Bekämpfung von tierischen Schädlingen, vorzugsweise Arthropoden und Nematoden, insbesondere Insekten und Spinnentieren, die in der Landwirtschaft, in Forsten, im Vorrats- und Materialschutz sowie auf dem Hygienesektor vorkommen. Sie sind gegen normal sensible und resistente Arten sowie gegen alle oder einzelne Entwicklungsstadien wirksam. Zu den oben erwähnten Schädlingen gehören:

20

15

Aus der Ordnung der Isopoda z.B. Oniscus asellus, Armadillidium vulgare, Porcellio scaber.

Aus der Ordnung der Diplopoda z.B. Blaniulus guttulatus.

Aus der Ordnung der Chilopoda z.B. Geophilus carpophagus, Scutigera spec.

Aus der Ordnung der Symphyla z.B. Scutigerella immaculata.

Aus der Ordnung der Thysanura z.B. Lepisma saccharina.

Aus der Ordnung der Collembola z.B. Onychiurus armatus.

Aus der Ordnung der Orthoptera z.B. Blatta orientalis, Periplaneta americana, Leucophaea maderae, Blattella germanica, Acheta domesticus, Gryllotalpa spp., Locusta migratoria migratorioides, Melanoplus differentialis, Schistocerca gregaria. Aus der Ordnung der Dermaptera z.B. Forficula auricularia. Aus der Ordnung der Isoptera z.B. Reticulitermes spp..

Aus der Ordnung der Anoplura z.B. Phylloxera vastatrix, Pemphigus spp., Pediculus humanus corporis, Haematopinus spp., Linognathus spp..

PCT/EP98/05809

Aus der Ordnung der Mallophaga z.B. Trichodectes spp., Damalinea spp.

Aus der Ordnung der Thysanoptera z.B. Hercinothrips femoralis, Thrips tabaci.

Aus der Ordnung der Heteroptera z.B. Eurygaster spp., Dysdercus intermedius, Piesma quadrata, Cimex lectularius, Rhodnius prolixus, Triatoma spp.

10

15

20

25

5

Aus der Ordnung der Homoptera z.B. Aleurodes brassicae, Bemisia tabaci, Trialeurodes vaporariorum, Aphis gossypii, Brevicoryne brassicae, Cryptomyzus ribis, Aphis fabae, Doralis pomi, Eriosoma lanigerum, Hyalopterus arundinis, Macrosiphum avenae, Myzus spp., Phorodon humuli, Rhopalosiphum padi, Empoasca spp., Euscelis bilobatus, Nephotettix cincticeps, Lecanium corni, Saissetia oleae, Laodelphax striatellus, Nilaparvata lugens, Aonidiella aurantii, Aspidiotus hederae, Pseudococcus spp. Psylla spp.

Aus der Ordnung der Lepidoptera z.B. Pectinophora gossypiella, Bupalus piniarius, Cheimatobia brumata, Lithocolletis blancardella, Hyponomeuta padella, Plutella maculipennis, Malacosoma neustria, Euproctis chrysorrhoea, Lymantria spp. Bucculatrix thurberiella, Phyllocnistis citrella, Agrotis spp., Euxoa spp., Feltia spp., Earias insulana, Heliothis spp., Spodoptera exigua, Mamestra brassicae, Panolis flammea, Prodenia litura, Spodoptera spp., Trichoplusia ni, Carpocapsa pomonella, Pieris spp., Chilo spp., Pyrausta nubilalis, Ephestia kuehniella, Galleria mellonella, Tineola bisselliella, Tinea pellionella, Hofmannophila pseudospretella, Cacoecia podana, Capua reticulana, Choristoneura fumiferana, Clysia ambiguella, Homona magnanima, Tortrix viridana.

Aus der Ordnung der Coleoptera z.B. Anobium punctatum, Rhizopertha dominica, Acanthoscelides obtectus, Acanthoscelides obtectus, Hylotrupes bajulus, Agelastica alni, Leptinotarsa decemlineata, Phaedon cochleariae, Diabrotica spp., Psylliodes chrysocephala, Epilachna varive stis, Atomaria spp., Oryzaephilus surinamensis,

Antho nomus spp., Sitophilus spp., Otiorrhynchus sulcatus, Cosmopolites sordidus, Ceuthorrhynchus assimilis, Hypera postica, Dermestes spp., Trogoderma spp., Anthrenus spp., Attagenus spp., Lyctus spp., Meligethes aeneus, Ptinus spp., Niptus hololeucus, Gibbium psylloides, Tribolium spp., Tenebrio molitor, Agriotes spp., Cono derus spp., Melolontha melolontha, Amphimallon solsti tialis, Costelytra zealandica.

Aus der Ordnung der Hymenoptera z.B. Diprion spp., Hoplocampa spp., Lasius spp., Monomorium pharaonis, Vespa spp.

10

15

5

Aus der Ordnung der Diptera z.B. Aedes spp., Anopheles spp., Culex spp., Drosophila melanogaster, Musca spp., Fannia spp., Calliphora erythrocephala, Lucilia spp., Chrysomyia spp., Cuterebra spp., Gastrophilus spp., Hyppobosca spp., Stomoxys spp., Oestrus spp., Hypoderma spp., Tabanus spp., Tannia spp., Bibio hortulanus, Oscinella frit, Phorbia spp., Pegomyia hyoscyami, Ceratitis capitata, Dacus oleae, Tipula paludosa.

Aus der Ordnung der Siphonaptera z.B. Xenopsylla cheopis, Ceratophyllus spp... Aus der Ordnung der Arachnida z.B. Scorpio maurus, Latrodectus mactans.

20

25

Aus der Ordnung der Acarina z.B. Acarus siro, Argas spp., Ornithodoros spp., Dermanyssus gallinae, Eriophyes ribis, Phyllocoptruta oleivora, Boophilus spp., Rhipicephalus spp., Amblyomma spp., Hyalomma spp., Ixodes spp., Psoroptes spp., Chorioptes spp., Sarcoptes spp., Tarsonemus spp., Bryobia praetiosa, Panonychus spp., Tetranychus spp..

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe zeichnen sich durch eine hohe insektizide und akarizide Wirksamkeit aus.

Sie lassen sich mit besonders gutem Erfolg zur Bekämpfung von pflanzenschädigenden Insekten, wie beispielsweise gegen die Larven des Meerrettichblattkäfers (Phaedon cochleariae), gegen die Larven der grünen Reiszikade (Nephotettix cincticeps), gegen die Pfirsichblattlaus (Myzus persicae) und auch gegen die Obstbaumspinnmilbe (Panonychus ulmi) einsetzen.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können weiterhin als Defoliants, Desiccants, Krautabtötungsmittel und insbesondere als Unkrautvernichtungsmittel verwendet werden. Unter Unkraut im weitesten Sinne sind alle Pflanzen zu verstehen, die an Orten aufwachsen, wo sie unerwünscht sind. Ob die erfindungsgemäßen Stoffe als totale oder selektive Herbizide wirken, hängt im wesentlichen von der angewendeten Menge ab.

10

5

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können z.B. bei den folgenden Pflanzen verwendet werden:

Dikotyle Unkräter der Gattungen: Sinapis, Lepidium, Galium, Stellaria, Matricaria,
Anthemis, Galinsoga, Chenopodium, Urtica, Senecio, Amaranthus, Portulaca,
Xanthium, Convolvulus, Ipomoea, Polygonum, Sesbania, Ambrosia, Cirsium,
Carduus, Sonchus, Solanum, Rorippa, Rotola, Lindernia, Lamium, Veronica, Abutilon, Emex, Datura, Viola, Galeopsis, Papaver, Centaurea, Trifolium, Ranunculus,
Taraxacum.

20

<u>Dikotyle Kulturen der Gattungen:</u> Gossypium, Glycine, Beta, Daucus, Phaseolus, Pisum, Solanum, Linum, Ipomoea, Vicia, Nicotiana, Lycopersicon, Arachis, Brassica, Lactuca, Cucumis, Cucurbita.

Monokotyle Unkräuter der Gattungen: Echinochloa, Setaria, Panicum, Digitaria, Phleum, Poa, Festuca, Eleusine, Brachiaria, Lolium, Bromus, Avena, Cyperus, Sorghum, Agropyron, Cycnodon, Monochoria, Fimbristylis, Sagittaria, Eleocharis, Scirpus, Paspalum, Ischaemum, Sphenoclea, Dactyloctenium, Agrostis, Alopecurus, Apera.

30

Monokotyle Kulturen der Gattungen: Oryza, Zea, Triticum, Hordeum, Avena, Secale, Sorghum, Panicum, Saccharum, Ananas, Asparagus, Allium.

Die Verwendung der erfindungsgemäßen Wirkstoffe ist jedoch keineswegs auf diese Gattungen beschränkt, sondern erstreckt sich in gleicher Weise auch auf andere Pflanzen.

Die Verbindungen eignen sich in Abhängigkeit von der Konzentration zur Totalunkrautbekämpfung z.B. auf Industrie- und Gleisanlagen und auf Wegen und Plätzen
mit und ohne Baumbewuchs. Ebenso können die Verbindungen zur Unkrautbekämpfung in Dauerkulturen, z.B. Forst, Ziergehölz-, Obst, Wein-, Citrus-, Nuß-,
Bananen-, Kaffee-, Tee-, Gummi-, Ölpalm-, Kakao-, Beerenfrucht- und Hopfenanlagen, auf Zier- und Sportrasen und Weideflächen und zur selektiven Unkrautbekämpfung in einjährigen Kulturen eingesetzt werden.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe eignen sich sehr gut zur selektiven Bekämpfung monokotyler Unkräuter in dikotylen Kulturen im Vor- und Nachlaufverfahren. Sie können beispielsweise in Baumwolle oder Zuckerrüben mit sehr gutem Erfolg zur Bekämpfung von Schadgräser eingesetzt werden.

15

20

25

30

Die Wirkstoffe können in die üblichen Formulierungen überführt werden, wie Lösungen, Emulsionen, Spritzpulver, Suspensionen, Pulver, Stäubemittel, Pasten, lösliche Pulver, Granulate, Suspensions-Emulsions-Konzentrate, Wirkstoff-imprägnierte Natur- und synthetische Stoffe sowie Feinstverkapselungen in polymeren Stoffen.

Diese Formulierungen werden in bekannter Weise hergestellt, z.B. durch Vermischen der Wirkstoffe mit Streckmitteln, also flüssigen Lösungsmitteln und/oder festen Trägerstoffen, gegebenenfalls unter Verwendung von oberflächenaktiven Mitteln, also Emulgiermitteln und/oder Dispergiermitteln und/oder schaumerzeugenden Mitteln.

Im Falle der Benutzung von Wasser als Streckmittel können z.B. auch organische Lösungsmittel als Hilfslösungsmittel verwendet werden. Als flüssige Lösungsmittel kommen im wesentlichen in Frage: Aromaten, wie Xylol, Toluol, oder Alkylnaphthaline, chlorierte Aromaten und chlorierte aliphatische Kohlenwasserstoffe, wie Chlorbenzole, Chlorethylene oder Methylenchlorid, aliphatische Kohlenwasserstoffe, wie Cyclohexan oder Paraffine, z.B. Erdölfraktionen, mineralische und pflanzliche Öle,

Alkohole, wie Butanol oder Glykol sowie deren Ether und Ester, Ketone wie Aceton, Methylethylketon, Methylisobutylketon oder Cyclohexanon, stark polare Lösungsmittel, wie Dimethylformamid und Dimethylsulfoxid, sowie Wasser.

5 Als feste Trägerstoffe kommen in Frage:

10

15

- z.B. Ammoniumsalze und natürliche Gesteinsmehle, wie Kaoline, Tonerden, Talkum, Kreide, Quarz, Attapulgit, Montmorillonit oder Diatomeenerde und synthetische Gesteinsmehle, wie hochdisperse Kieselsäure, Aluminiumoxid und Silikate, als feste Trägerstoffe für Granulate kommen in Frage: z.B. gebrochene und fraktionierte natürliche Gesteine wie Calcit, Marmor, Bims, Sepiolith, Dolomit sowie synthetische Granulate aus anorganischen und organischen Mehlen sowie Granulate aus organischem Material wie Sägemehl, Kokosnußschalen, Maiskolben und Tabakstengeln; als Emulgier- und/oder schaumerzeugende Mittel kommen in Frage: z.B. nichtionogene und anionische Emulgatoren, wie Polyoxyethylen-Fettsäure-Ester, Polyoxyethylen-Fettalkohol-Ether, z.B. Alkylaryl-polyglykolether, Alkylsulfonate, Alkylsulfate, Arylsulfonate sowie Einweißhydrolysate; als Dispergiermittel kommen in Frage: z.B. Lignin-Sulfitablaugen und Methylcellulose.
- Es können in den Formulierungen Haftmittel wie Carboxymethylcellulose, natürliche und synthetische pulvrige, körnige oder latexförmige Polymere verwendet werden, wie Gummiarabicum, Polyvinylalkohol, Polyvinylacetat, sowie natürliche Phospholipide, wie Kephaline und Lecithine und synthetische Phospholipide. Weitere Additive können mineralische und vegetabile Öle sein.
- Es können Farbstoffe wie anorganische Pigmente, z.B. Eisenoxid, Titanoxid, Ferrocyanblau und organische Farbstoffe, wie Alizarin-, Azo- und Metallphthalocyanin-farbstoffe und Spurennährstoffe wie Salze von Eisen, Mangan, Bor, Kupfer, Kobalt, Molybdän und Zink verwendet werden.
- Die Formulierungen enthalten im allgemeinen zwischen 0,1 und 95 Gew.-% Wirkstoff, vorzugsweise zwischen 0,5 und 90 %.

sowie in den aus diesen Formulierungen bereiteten Anwendungsformen in Mischung mit anderen Wirkstoffen, wie Insektiziden, Lockstoffen, Sterilantien, Akariziden, Ne-

Der erfindungsgemäße Wirkstoff kann in seinen handelsüblichen Formulierungen

- 83 -

matiziden, Fungiziden, wachstumsregulierenden Stoffen oder Herbiziden vorliegen.

Zu den Insektiziden zählen beispielsweise Phosphorsäureester, Carbamate, Carbon-

säureester, chlorierte Kohlenwasserstoffe, Phenylharnstoffe, durch Mikroorganismen

hergestellte Stoffe u.a.

Besonders günstige Mischpartner sind z.B. die folgenden:

10

15

30

5

#### Fungizide:

2-Aminobutan; 2-Anilino-4-methyl-6-cyclopropyl-pyrimidin; 2',6'-Dibromo-2-methyl-4'-trifluoro-methyl-1,3-thiazol-5-carboxanilid; 2,6-Dichloro-N-(4-trifluoro-methyl-1,3-thiazol-5-carboxanilid; 2,6-Dichloro-n-(4-trifluoro

trifluoromethylbenzyl)-benzamid; (E)-2-Methoxyimino-N-methyl-2-(2-phenoxy-

phenyl)-acetamid; 8-Hydroxyquinolinsulfat; Methyl-(E)-2-{2-[6-(2-cyanophenoxy)-

 $pyrimidin-4-yloxy]-phenyl\}-3-methoxyacrylat; \\ Methyl-(E)-methoximino[alpha-(o-phenyl-2)-methoxyacrylat]$ 

tolyloxy)-o-tolyl]acetat; 2-Phenylphenol (OPP), Aldimorph, Ampropylfos, Anilazin,

Azaconazol,

Benalaxyl, Benodanil, Benomyl, Binapacryl, Biphenyl, Bitertanol, Blasticidin-S,

20 Bromuconazole, Bupirimate, Buthiobate,

Calciumpolysulfid, Captafol, Captan, Carbendazim, Carboxin, Chinomethionat

(Quinomethionat), Chloroneb, Chloropicrin, Chlorothalonil, Chlozolinat, Cufraneb,

Cymoxanil, Cyproconazole, Cyprofuram,

Dichlorophen, Diclobutrazol, Diclofluanid, Diclomezin, Dicloran, Diethofencarb,

25 Difenoconazol, Dimethirimol, Dimethomorph, Diniconazol, Dinocap, Diphenylamin,

Dipyrithion, Ditalimfos, Dithianon, Dodine, Drazoxolon,

Edifenphos, Epoxyconazole, Ethirimol, Etridiazol,

Fenarimol, Fenbuconazole, Fenfuram, Fenitropan, Fenpiclonil, Fenpropidin, Fenpro-

pimorph, Fentinacetat, Fentinhydroxyd, Ferbam, Ferimzone, Fluazinam, Fludioxonil,

Fluoromide, Fluquinconazole, Flusilazole, Flusulfamide, Flutolanil, Flutriafol, Folpet,

Fosetyl-Aluminium, Fthalide, Fuberidazol, Furalaxyl, Furmecyclox,

Guazatine.

Hexachlorobenzol, Hexaconazol, Hymexazol,

Imazalil, Imibenconazol, Iminoctadin, Iprobenfos (IBP), Iprodion, Isoprothiolan, Kasugamycin, Kupfer-Zubereitungen, wie: Kupferhydroxid, Kupfernaphthenat, Kupferoxychlorid, Kupfersulfat, Kupferoxid, Oxin-Kupfer und Bordeaux-Mischung, Mancopper, Mancozeb, Maneb, Mepanipyrim, Mepronil, Metalaxyl, Metconazol,

5 Methasulfocarb, Methfuroxam, Metiram, Metsulfovax, Myclobutanil,

Nickel-dimethyldithiocarbamat, Nitrothal-isopropyl, Nuarimol,

Ofurace, Oxadixyl, Oxamocarb, Oxycarboxin,

Pefurazoat, Penconazol, Pencycuron, Phosdiphen, Phthalid, Pimaricin, Piperalin, Polycarbamate, Polyoxin, Probenazol, Prochloraz, Procymidon, Propamocarb, Propi-

10 conazole, Propineb, Pyrazophos, Pyrifenox, Pyrimethanil, Pyroquilon, Quintozen (PCNB),

Schwefel und Schwefel-Zubereitungen,

Tebuconazol, Teclostalam, Tecnazen, Tetraconazol, Thiabendazol, Thicyofen, Thiophanat-methyl, Thiram, Tolclophos-methyl, Tolylfluanid, Triadimefon, Triadimenol,

Triazoxid, Trichlamid, Tricyclazol, Tridemorph, Triflumizol, Triforin, Triticonazol, Validamycin A, Vinclozolin, Zineb, Ziram.

#### Bakterizide:

Bronopol, Dichlorophen, Nitrapyrin, Nickel-Dimethyldithiocarbamat, Kasugamycin, Octhilinon, Furancarbonsäure, Oxytetracyclin, Probenazol, Streptomycin, Tecloftalam, Kupfersulfat und andere Kupfer-Zubereitungen.

#### Insektizide / Akarizide / Nematizide:

Abamectin, Acephate, Acetamiprid, Acrinathrin, Alanycarb, Aldicarb, Aldoxycarb, Alpha-cypermethrin, Alphamethrin, Amitraz, Avermectin, AZ 60541, Azadirachtin, Azamethiphos, Azinphos A, Azinphos M, Azocyclotin, Bacillus popilliae, Bacillus sphaericus, Bacillus subtilis, Bacillus thuringiensis, Baculoviren, Beauveria bassiana, Beauveria tenella, Bendiocarb, Benfuracarb, Bensultap, Benzoximate, Betacyfluthrin, Bifenazate, Bifenthrin, Bioethanomethrin, Biopermethrin, BPMC, Bromophos A, Bufencarb, Buprofezin, Butathiofos, Butocarboxim, Butylpyridaben,

Cadusafos, Carbaryl, Carbofuran, Carbophenothion, Carbosulfan, Cartap, Chloethocarb, Chlorethoxyfos, Chlorfenapyr, Chlorfenvinphos, Chlorfluazuron, Chlormephos, Chlorpyrifos, Chlorpyrifos M, Chlovaporthrin, Cis-Resmethrin, Cispermethrin, Clocythrin, Cloethocarb, Clofentezine, Cyanophos, Cycloprene, Cycloprothrin, Cyfluthrin, Cyhalothrin, Cyhexatin, Cypermethrin, Cyromazine,

Deltamethrin, Demeton M, Demeton S, Demeton-S-methyl, Diacloden, Diafen-

thiuron, Diazinon, Dichlorvos, Diflubenzuron, Dimethoat, Dimethylvinphos, Diofenolan, Disulfoton, Docusat-sodium, Dofenapyn,

Eflusilanate, Emamectin, Empenthrin, Endosulfan, Entomopfthora spp., Esfenvalerate, Ethiofencarb, Ethion, Ethoprophos, Etofenprox, Etoxazole, Etrimfos,

Fenamiphos, Fenazaquin, Fenbutatin oxide, Fenitrothion, Fenothiocarb, Fenoxacrim, Fenoxycarb, Fenpropathrin, Fenpyrad, Fenpyrithrin, Fenpyroximate, Fenvalerate, Fipronil, Fluazinam, Fluazuron, Flubrocythrinate, Flucycloxuron, Flucythrinate, Flufenoxuron, Flutenzine, Fluvalinate, Fonophos, Fosmethilan, Fosthiazate, Fub-

15 fenprox, Furathiocarb,

5

10

Granuloseviren,

Halofenozide, HCH, Heptenophos, Hexaflumuron, Hexythiazox, Hydroprene, Imidacloprid, Isazofos, Isofenphos, Isoxathion, Ivermectin, Kernpolyederviren,

20 Lambda-cyhalothrin, Lufenuron,

Malathion, Mecarbam, Metaldehyd, Methamidophos, Metharhizium anisopliae, Metharhizium flavoviride, Methidathion, Methiocarb, Methomyl, Methoxyfenozide, Metolcarb, Metoxadiazone, Mevinphos, Milbemectin, Monocrotophos, Naled, Nitenpyram, Nithiazine, Novaluron,

25 Omethoat, Oxamyl, Oxydemethon M,

Paecilomyces fumosoroseus, Parathion A, Parathion M, Permethrin, Phenthoat, Phorat, Phosalone, Phosmet, Phosphamidon, Phoxim, Pirimicarb, Pirimiphos A, Pirimiphos M, Profenofos, Promecarb, Propoxur, Prothiofos, Prothoat, Pymetrozine, Pyraclofos, Pyresmethrin, Pyrethrum, Pyridaben, Pyridathion, Pyrimidifen, Pyrimidif

30 proxyfen,

Quinalphos,

Ribavirin,

Salithion, Sebufos, Silafluofen, Spinosad, Sulfotep, Sulprofos,

Tau-fluvalinate, Tebufenozide, Tebufenpyrad, Tebupirimiphos, Teflubenzuron, Tefluthrin, Temephos, Temivinphos, Terbufos, Tetrachlorvinphos, Theta-cypermethrin, Thiapronil, Thiatriphos, Thiocyclam hydrogen oxalate, Thiodicarb, Thiofanox, Thuringiensin, Tralocythrin, Tralomethrin, Triarathene, Triazamate, Triazophos, Triazuron, Trichlophenidine, Trichlorfon, Triflumuron, Trimethacarb,

Vamidothion, Vaniliprole, Verticillium lecanii,

YI 5302,

5

Zeta-cypermethrin, Zolaprofos,

(1R-cis)-[5-(Phenylmethyl)-3-furanyl]-methyl-3-[(dihydro-2-oxo-3(2H)-furanyliden)-

10 methyl]-2,2-dimethylcyclopropancarboxylat,

(3-Phenoxyphenyl)-methyl-2,2,3,3-tetramethylcyclopropanecarboxylat,

1-[(2-Chlor-5-thiazolyl)methyl]tetrahydro-3,5-dimethyl-N-nitro-1,3,5-triazin-2(1H)-imin,

- 2-(2-Chlor-6-fluorphenyl)-4-[4-(1,1-dimethylethyl)phenyl]-4,5-dihydro-oxazol,
- 15 2-(Acetlyoxy)-3-dodecyl-1,4-naphthalindion,
  - 2-Chlor-N-[[[4-(1-phenylethoxy)-phenyl]-amino]-carbonyl]-benzamid,
  - 2-Chlor-N-[[[4-(2,2-dichlor-1,1-difluorethoxy)-phenyl]-amino]-carbonyl]-benzamid,
  - 3-Methylphenyl-propylcarbamat.
  - 4-[4-(4-Ethoxyphenyl)-4-methylpentyl]-1-fluor-2-phenoxy-benzol,
- 4-Chlor-2-(1,1-dimethylethyl)-5-[[2-(2,6-dimethyl-4-phenoxyphenoxy)ethyl]thio]-3(2H)-pyridazinon,
  - 4-Chlor-2-(2-chlor-2-methylpropyl)-5-[(6-iod-3-pyridinyl)methoxy]-3(2H)-pyridazinon,
  - 4-Chlor-5-[(6-chlor-3-pyridinyl)methoxy]-2-(3,4-dichlorphenyl)-3(2H)-pyridazinon,
- 25 Bacillus thuringiensis strain EG-2348,

Benzoesäure-[2-benzoyl-1-(1,1-dimethylethyl)-hydrazid,

Butansäure-2,2-dimethyl-3-(2,4-dichlorphenyl)-2-oxo-1-oxaspiro[4.5]dec-3-en-4-ylester,

- [3-[(6-Chlor-3-pyridinyl)methyl]-2-thiazolidinyliden]-cyanamid,
- Dihydro-2-(nitromethylen)-2H-1,3-thiazine-3(4H)-carboxaldehyd,

  Ethyl-[2-[[1,6-dihydro-6-oxo-1-(phenylmethyl)-4-pyridazinyl]oxy]ethyl]-carbamat,

  N-(3,4,4-Trifluor-1-oxo-3-butenyl)-glycin,

WO 99/16748 PCT/EP98/05809 - 87 -

N-(4-Chlorphenyl)-3-[4-(difluormethoxy)phenyl]-4,5-dihydro-4-phenyl-1H-pyrazol-1-carboxamid,

N-[(2-Chlor-5-thiazolyl)methyl]-N'-methyl-N"-nitro-guanidin,

N-Methyl-N'-(1-methyl-2-propenyl)-1,2-hydrazindicarbothioamid

5 N-Methyl-N'-2-propenyl-1,2-hydrazindicarbothioamid,

O,O-Diethyl-[2-(dipropylamino)-2-oxoethyl]-ethylphosphoramidothioat.

#### Herbizide:

10

15

20

25

30

beispielsweise Anilide, wie z.B. Diflufenican und Propanil; Arylcarbonsäuren, wie z.B. Dichlorpicolinsäure, Dicamba und Picloram; Aryloxyalkansäuren, wie z.B. 2,4 D, 2,4 DB, 2,4 DP, Fluroxypyr, MCPA, MCPP und Triclopyr; Aryloxy-phenoxy-alkansäureester, wie z.B. Diclofop-methyl, Fenoxaprop-ethyl, Fluazifop-butyl, Haloxyfopmethyl und Quizalofop-ethyl; Azinone, wie z.B. Chloridazon und Norflurazon; Carbamate, wie z.B. Chlorpropham, Desmedipham, Phenmedipham und Propham; Chloracetanilide, wie z.B. Alachlor, Acetochlor, Butachlor, Metazachlor, Metolachlor, Pretilachlor und Propachlor; Dinitroaniline, wie z.B. Oryzalin, Pendimethalin und Trifluralin; Diphenylether, wie z.B. Acifluorfen, Bifenox, Fluoroglycofen, Fomesafen, Halosafen, Lactofen und Oxyfluorfen, Harnstoffe, wie z.B. Chlortoluron, Diuron, Fluometuron, Isoproturon, Linuron und Methabenzthiazuron; Hydroxylamine, wie z.B. Alloxydim, Clethodim, Cycloxydim, Sethoxydim und Tralkoxydim; Imidazolinone, wie z.B. Imazethapyr, Imazamethabenz, Imazapyr und Imazaquin, Nitrile, wie z.B. Bromoxynil, Dichlobenil und Ioxynil; Oxyacetamide, wie z.B. Mefenacet; Sulfonylharnstoffe, wie z.B. Amidosulfuron, Bensulfuron-methyl, Chlorimuron-ethyl, Chlorsulfuron, Cinosulfuron, Metsulfuron-methyl, Nicosulfuron, Primisulfuron, Pyrazosulfuron-ethyl, Thifensulfuron-methyl, Triasulfuron und Tribenuronmethyl; Thiolcarbamate, wie z.B. Butylate, Cycloate, Diallate, EPTC, Esprocarb, Molinate, Prosulfocarb, Thiobencarb und Triallate; Triazine, wie z.B. Atrazin, Cyanazin, Simazin, Simetryne, Terbutryne und Terbutylazin; Triazinone, wie z.B. Hexazinon, Metamitron und Metribuzin; Sonstige, wie z.B. Aminotriazol, Benfuresate, Bentazone, Cinmethylin, Clomazone, Clopyralid, Difenzoquat, Dithiopyr, Ethofumesate, Fluorochloridone, Glufosinate, Glyphosate, Isoxaben, Pyridate, Quinchlorac, Quinmerac, Sulphosate und Tridiphane.

Der erfindungsgemäße Wirkstoff kann ferner in seinen handelsüblichen Formulierungen sowie in den aus diesen Formulierungen bereiteten Anwendungsformen in Mischung mit Synergisten vorliegen. Synergisten sind Verbindungen, durch die die Wirkung der Wirkstoffe gesteigert wird, ohne daß der zugesetzte Synergist selbst aktiv wirksam sein muß.

5

10

30

Der Wirkstoffgehalt der aus den handelsüblichen Formulierungen bereiteten Anwendungsformen kann in weiten Bereichen variieren. Die Wirkstoffkonzentration der Anwendungsformen kann von 0,0000001 bis zu 95 Gew.-% Wirkstoff, vorzugsweise zwischen 0,0001 und 1 Gew.-% liegen.

Die Anwendung geschieht in einer den Anwendungsformen angepaßten üblichen Weise.

- Bei der Anwendung gegen Hygiene- und Vorratsschädlinge zeichnet sich der Wirkstoff durch eine hervorragende Residualwirkung auf Holz und Ton sowie durch eine gute Alkalistabilität auf gekälkten Unterlagen aus.
- Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe wirken nicht nur gegen Pflanzen-, Hygiene- und Vorratsschädlinge, sondern auch auf dem veterinärmedizinischen Sektor gegen tierische Parasiten (Ektoparasiten) wie Schildzecken, Lederzecken, Räudemilben, Laufmilben, Fliegen (stechend und leckend), parasitierende Fliegenlarven, Läuse, Haarlinge, Federlinge und Flöhe. Zu diesen Parasiten gehören:
- Aus der Ordnung der Anoplurida z.B. Haematopinus spp., Linognathus spp., Pediculus spp., Phtirus spp., Solenopotes spp..

Aus der Ordnung der Mallophagida und den Unterordnungen Amblycerina sowie Ischnocerina z.B. Trimenopon spp., Menopon spp., Trinoton spp., Bovicola spp., Werneckiella spp., Lepikentron spp., Damalina spp., Trichodectes spp., Felicola spp..

Aus der Ordnung Diptera und den Unterordnungen Nematocerina sowie Brachycerina z.B. Aedes spp., Anopheles spp., Culex spp., Simulium spp., Eusimulium spp., Phle-

WO 99/16748 PCT/EP98/05809

botomus spp., Lutzomyia spp., Culicoides spp., Chrysops spp., Hybomitra spp., Atylotus spp., Tabanus spp., Haematopota spp., Philipomyia spp., Braula spp., Musca spp., Hydrotaea spp., Stomoxys spp., Haematobia spp., Morellia spp., Fannia spp., Glossina spp., Calliphora spp., Lucilia spp., Chrysomyia spp., Wohlfahrtia spp., Sarcophaga spp., Oestrus spp., Hypoderma spp., Gasterophilus spp., Hippobosca spp., Lipoptena spp., Melophagus spp..

Aus der Ordnung der Siphonapterida z.B. Pulex spp., Ctenocephalides spp., Xenopsylla spp., Ceratophyllus spp..

10

15

20

25

30

5

Aus der Ordnung der Heteropterida z.B. Cimex spp., Triatoma spp., Rhodnius spp., Panstrongylus spp..

Aus der Ordnung der Blattarida z.B. Blatta orientalis, Periplaneta americana, Blattela germanica, Supella spp..

Aus der Unterklasse der Acaria (Acarida) und den Ordnungen der Meta-sowie Mesostigmata z.B. Argas spp., Ormithodorus spp., Otabius spp., Ixodes spp., Amblyomma spp., Boophilus spp., Dermacentor spp., Haemaphysalis spp., Hyalomma spp., Rhipicephalus spp., Dermanyssus spp., Raillietia spp., Pneumonyssus spp., Sternostoma spp., Varroa spp..

Aus der Ordnung der Actinedida (Prostigmata) und Acaridida (Astigmata) z.B. Acarapis spp., Cheyletiella spp., Ornithocheyletia spp., Myobia spp., Psorergates spp., Demodex spp., Trombicula spp., Listrophorus spp., Acarus spp., Tyrophagus spp., Caloglyphus spp., Hypodectes spp., Pterolichus spp., Psoroptes spp., Chorioptes spp., Otodectes spp., Sarcoptes spp., Notoedres spp., Knemidocoptes spp., Cytodites spp., Laminosioptes spp..

Beispielsweise zeigen sie eine hervorragende Wirksamkeit gegen Boophilus microplus und Lucilia cuprina.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe der Formel (I) eignen sich auch zur Bekämpfung von Arthropoden, die landwirtschaftliche Nutztiere, wie z.B. Rinder, Schafe, Ziegen,

Pferde, Schweine, Esel, Kamele, Büffel, Kaninchen, Hühner, Puten, Enten, Gänse, Bienen, sonstige Haustiere wie z.B. Hunde, Katzen, Stubenvögel, Aquarienfische sowie sogenannte Versuchstiere, wie z.B. Hamster, Meerschweinchen, Ratten und Mäuse befallen. Durch die Bekämpfung dieser Arthropoden sollen Todesfälle und Leistungsminderungen (bei Fleisch, Milch, Wolle, Häuten, Eiern, Honig usw.) vermindert werden, so daß durch den Einsatz der erfindungsgemäßen Wirkstoffe eine wirtschaftlichere und einfachere Tierhaltung möglich ist.

5

10

15

Die Anwendung der erfindungsgemäßen Wirkstoffe geschieht im Veterinärsektor in bekannter Weise durch enterale Verabreichung in Form von beispielsweise Tabletten, Kapseln, Tränken, Drenchen, Granulaten, Pasten, Boli, des feed-through-Verfahrens, von Zäpfchen, durch parenterale Verabreichung, wie zum Beispiel durch Injektionen (intramuskulär, subcutan, intravenös, intraperitonal u.a.), Implantate, durch nasale Applikation, durch dermale Anwendung in Form beispielsweise des Tauchens oder Badens (Dippen), Sprühens (Spray), Aufgießens (Pour-on und Spot-on), des Waschens, des Einpuderns sowie mit Hilfe von wirkstoffhaltigen Formkörpern, wie Halsbändern, Ohrmarken, Schwanzmarken, Gliedmaßenbändern, Halftern, Markierungsvorrichtungen usw.

- Bei der Anwendung für Vieh, Geflügel, Haustiere etc. kann man die Wirkstoffe der Formel (I) als Formulierungen (beispielsweise Pulver, Emulsionen, fließfähige Mittel), die die Wirkstoffe in einer Menge von 1 bis 80 Gew.-% enthalten, direkt oder nach 100 bis 10 000-facher Verdünnung anwenden oder sie als chemisches Bad verwenden.
- Außerdem wurde gefunden, daß die erfindungsgemäßen Verbindungen der Formel 1 eine hohe insektizide Wirkung gegen Insekten zeigen, die technische Materialien zerstören.
- Beispielhaft und vorzugsweise ohne jedoch zu limitieren seien die folgenden Insekten genannt:

Käfer wie

5

15

25

30

Hylotrupes bajulus, Chlorophorus pilosis, Anobium punctatum, Xestobium rufovillosum, Ptilinus pecticornis, Dendrobium pertinex, Ernobius mollis, Priobium carpini, Lyctus brunneus, Lyctus africanus, Lyctus planicollis, Lyctus linearis, Lyctus pubescens, Trogoxylon aequale, Minthes rugicollis, Xyleborus spec. Tryptodendron spec. Apate monachus, Bostrychus capucins, Heterobostrychus brunneus, Sinoxylon spec. Dinoderus minutus.

Hautflügler wie

10 Sirex juvencus, Urocerus gigas, Urocerus gigas taignus, Urocerus augur.

Termiten wie

Kalotermes flavicollis, Cryptotermes brevis, Heterotermes indicola, Reticulitermes flavipes, Reticulitermes santonensis, Reticulitermes lucifugus, Mastotermes darwiniensis, Zootermopsis nevadensis, Coptotermes formosanus.

Borstenschwänze

wie Lepisma saccharina.

Unter technischen Materialien sind im vorliegenden Zusammenhang nicht-lebende Materialien zu verstehen, wie vorzugsweise Kunststoffe, Klebstoffe, Leime, Papiere und Kartone, Leder, Holz und Holzverarbeitungsprodukte und Anstrichmittel.

Ganz besonders bevorzugt handelt es sich bei dem vor Insektenbefall zu schützenden Material um Holz und Holzverarbeitungsprodukte.

Unter Holz und Holzverarbeitungsprodukten, welche durch das erfindungsgemäße Mittel bzw. dieses enthaltende Mischungen geschützt werden kann, ist beispielhaft zu verstehen: Bauholz, Holzbalken, Eisenbahnschwellen, Brückenteile, Bootsstege, Holzfahrzeuge, Kisten, Paletten, Container, Telefonmasten, Holzverkleidungen, Holzfenster und -türen, Sperrholz, Spanplatten, Tischlerarbeiten oder Holzprodukte, die ganz allgemein beim Hausbau oder in der Bautischlerei Verwendung finden.

Die Wirkstoffe können als solche, in Form von Konzentraten oder allgemein üblichen Formulierungen wie Pulver, Granulate, Lösungen, Suspensionen, Emulsionen oder Pasten angewendet werden.

Die genannten Formulierungen können in an sich bekannter Weise hergestellt werden, z.B. durch Vermischen der Wirkstoffe mit mindestens einem Lösungs- bzw. Verdünnungsmittel, Emulgator, Dispergier- und/oder Binde- oder Fixiermittels, Wasser-Repellent, gegebenenfalls Sikkative und UV-Stabilisatoren und gegebenenfalls Farbstoffen und Pigmenten sowie weiteren Verarbeitungshilfsmitteln.

10

5

Die zum Schutz von Holz und Holzwerkstoffen verwendeten insektiziden Mittel oder Konzentrate enthalten den erfindungsgemäßen Wirkstoff in einer Konzentration von 0,0001 bis 95 Gew.-%, insbesondere 0,001 bis 60 Gew.-%.

Die Menge der eingesetzten Mittel bzw. Konzentrate ist von der Art und dem Vorkommen der Insekten und von dem Medium abhängig. Die optimale Einsatzmenge kann bei der Anwendung jeweils durch Testreihen ermittelt werden. Im allgemeinen ist es jedoch ausreichend 0,0001 bis 20 Gew.-%, vorzugsweise 0,001 bis 10 Gew.-%, des Wirkstoffs, bezogen auf das zu schützende Material, einzusetzen.

20

25

30

Als Lösungs- und/oder Verdünnungsmittel dient ein organisch-chemisches Lösungsmittel oder Lösungsmittelgemisch und/oder ein öliges oder ölartiges schwer flüchtiges organisch-chemisches Lösungsmittel oder Lösungsmittelgemisch und/oder ein polares organisch-chemisches Lösungsmittel oder Lösungsmittelgemisch und/oder Wasser und gegebenenfalls einen Emulgator und/oder Netzmittel.

Als organisch-chemische Lösungsmittel werden vorzugsweise ölige oder ölartige Lösungsmittel mit einer Verdunstungszahl über 35 und einem Flammpunkt oberhalb 30°C, vorzugsweise oberhalb 45°C, eingesetzt. Als derartige schwerflüchtige, wasserunlösliche, ölige und ölartige Lösungsmittel werden entsprechende Mineralöle oder deren Aromatenfraktionen oder mineralölhaltige Lösungsmittelgemische, vorzugsweise Testbenzin, Petroleum und/oder Alkylbenzol verwendet.

Vorteilhaft gelangen Mineralöle mit einem Siedebereich von 170 bis 220°C, Testbenzin mit einem Siedebereich von 170 bis 220°C, Spindelöl mit einem Siedebereich von 250 bis 350°C, Petroleum bzw. Aromaten vom Siedebereich von 160 bis 280°C, Terpentinöl und dgl. zum Einsatz.

5

In einer bevorzugten Ausführungsform werden flüssige aliphatische Kohlenwasserstoffe mit einem Siedebereich von 180 bis 210°C oder hochsiedende Gemische von aromatischen und aliphatischen Kohlenwasserstoffen mit einem Siedebereich von 180 bis 220°C und/oder Spindelöl und/oder Monochlornaphthalin, vorzugsweise  $\alpha$ -Monochlornaphthalin, verwendet.

10

Die organischen schwerflüchtigen öligen oder ölartigen Lösungsmittel mit einer Verdunstungszahl über 35 und einem Flammpunkt oberhalb 30°C, vorzugsweise oberhalb 45°C, können teilweise durch leicht oder mittelflüchtige organisch-chemische Lösungsmittel ersetzt werden, mit der Maßgabe, daß das Lösungsmittelgemisch ebenfalls eine Verdunstungszahl über 35 und einen Flammpunkt oberhalb 30°C, vorzugsweise oberhalb 45°C, aufweist und daß das Insektizid-Fungizid-Gemisch in diesem Lösungsmittelgemisch löslich oder emulgierbar ist.

20

15

Nach einer bevorzugten Ausführungsform wird ein Teil des organisch-chemischen Lösungsmittel oder Lösungsmittelgemisches durch ein aliphatisches polares organisch-chemisches Lösungsmittel oder Lösungsmittelgemisch ersetzt. Vorzugsweise gelangen Hydroxyl- und/oder Ester- und/oder Ethergruppen enthaltende aliphatische organisch-chemische Lösungsmittel wie beispielsweise Glycolether, Ester oder dgl. zur Anwendung.

25

30

Als organisch-chemische Bindemittel werden im Rahmen der vorliegenden Erfindung die an sich bekannten wasserverdünnbaren und/oder in den eingesetzten organisch-chemischen Lösungsmitteln löslichen oder dispergier- bzw. emulgierbaren Kunstharze und/oder bindende trocknende Öle, insbesondere Bindemittel bestehend aus oder enthaltend ein Acrylatharz, ein Vinylharz, z.B. Polyvinylacetat, Polyesterharz, Polykondensations- oder Polyadditionsharz, Polyurethanharz, Alkydharz bzw. modifiziertes

Alkydharz, Phenolharz, Kohlenwasserstoffharz wie Inden-Cumaronharz, Siliconharz, trocknende pflanzliche und/oder trocknende Öle und/oder physikalisch trocknende Bindemittel auf der Basis eines Natur- und/oder Kunstharzes verwendet.

Das als Bindemittel verwendete Kunstharz kann in Form einer Emulsion, Dispersion oder Lösung, eingesetzt werden. Als Bindemittel können auch Bitumen oder bituminöse Substanzen bis zu 10 Gew.-%, verwendet werden. Zusätzlich können an sich bekannte Farbstoffe, Pigmente, wasserabweisende Mittel, Geruchskorrigentien und Inhibitoren bzw. Korrosionsschutzmittel und dgl. eingesetzt werden.

10

15

20

25

30

Bevorzugt ist gemäß der Erfindung als organisch-chemische Bindemittel mindestens ein Alkydharz bzw. modifiziertes Alkydharz und/oder ein trocknendes pflanzliches Öl im Mittel oder im Konzentrat enthalten. Bevorzugt werden gemäß der Erfindung Alkydharze mit einem Ölgehalt von mehr als 45 Gew.-%, vorzugsweise 50 bis 68 Gew.-%, verwendet.

Das erwähnte Bindemittel kann ganz oder teilweise durch ein Fixierungsmittel(gemisch) oder ein Weichmacher(gemisch) ersetzt werden. Diese Zusätze sollen einer Verflüchtigung der Wirkstoffe sowie einer Kristallisation bzw. Ausfällem vorbeugen. Vorzugsweise ersetzen sie 0,01 bis 30 % des Bindemittels (bezogen auf 100 % des eingesetzten Bindemittels).

Die Weichmacher stammen aus den chemischen Klassen der Phthalsäureester wie Dibutyl-, Dioctyl- oder Benzylbutylphthalat, Phosphorsäureester wie Tributylphosphat, Adipinsäureester wie Di-(2-ethylhexyl)-adipat, Stearate wie Butylstearat oder Amylstearat, Oleate wie Butyloleat, Glycerinether oder höhermolekulare Glykolether, Glycerinester sowie p-Toluolsulfonsäureester.

Fixierungsmittel basieren chemisch auf Polyvinylalkylethern wie z.B. Polyvinylmethylether oder Ketonen wie Benzophenon, Ethylenbenzophenon.

Als Lösungs- bzw. Verdünnungsmittel kommt insbesondere auch Wasser in Frage, gegebenenfalls in Mischung mit einem oder mehreren der oben genannten organischchemischen Lösungs- bzw. Verdünnungsmittel, Emulgatoren und Dispergatoren.

Ein besonders effektiver Holzschutz wird durch großtechnische Imprägnierverfahren, z.B. Vakuum, Doppelvakuum oder Druckverfahren, erzielt.

Die anwendungsfertigen Mittel können gegebenenfalls noch weitere Insektizide und gegebenenfalls noch ein oder mehrere Fungizide enthalten.

10

Als zusätzliche Zumischpartner kommen vorzugsweise die in der WO 94/29 268 genannten Insektizide und Fungizide in Frage. Die in diesem Dokument genannten Verbindungen sind ausdrücklicher Bestandteil der vorliegenden Anmeldung.

Als ganz besonders bevorzugte Zumischpartner seien Insektizide, wie Chlorpyriphos, Phoxim, Silafluofin, Alphamethrin, Cyfluthrin, Cypermethrin, Deltamethrin, Permethrin, Imidacloprid, NI-25, Flufenoxuron, Hexaflumuron und Triflumuron sowie Fungizide wie Epoxyconazole, Hexaconazole, Azaconazole, Propiconazole, Tebuconazole, Cyproconazole, Metconazole, Imazalil, Dichlofluanid, Tolylfluanid, 3-Iod-2-propinyl-butylcarbamat, N-Octyl-isothiazolin-3-on und 4,5-Dichlor-N-octylisothiazolin-3-on genannt.

Die Herstellung und die Verwendung der erfindungsgemäßen Wirkstoffe gehen aus den nachfolgenden Beispielen hervor.

25

Die Großbuchstaben in einigen der Beispielnummern sollen zum leichteren Auffinden dieser Strukturen in den Formelschemata dienen. Sie bezeichnen unterschiedliche Bedeutungen von Q.

# **Beispiele**

## Beispiel I-1-a-1

5

10

15

20

Zu 7,8 g Kalium-tert.-butylat in 20 ml wasserfreiem DMF (Dimethylformamid) gibt man bei 60°C 7,2 g der Verbindung gemäß Beispiel IIC-1 in 10 ml wasserfreiem DMF. Man rührt bei dieser Temperatur, bis die Reaktion beendet ist (dünnschicht-chromatographische Kontrolle (DC), Laufmittel Methylenchlorid:Essigester 5:3), engt im Vakuum ein, nimmt den Rückstand in 100 ml Wasser auf und säuert bei ca. 0°C mit 20 %iger Salzsäure an. Der Niederschlag wird abgesaugt und getrocknet. Ausbeute 4,0 g (61 % der Theorie), Fp. 250°C.

#### Beispiel I-1-a-2

$$CH_3$$
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 
 $CO_2CH_3$ 
 $CO_2CH_3$ 
 $CH_3$ 
 $CO_2CH_3$ 
 $CO_2CH_$ 

In 50 ml DMF werden 12 g Kalium-tert.-butylat und 5,3 g der Verbindung II-E 2 Stunden bei 80°C gerührt. Man versetzt mit Toluol und engt im Vakuum ein. Der Rückstand wird in 30 ml Eiswasser aufgenommen und bei ca. 0°C mit 20 %iger Salzsäure versetzt, bis der pH-Wert etwa zwischen 5 und 6 liegt. Dann wird abgesaugt und säulenchromatografisch gereinigt (Kieselgel, Methylenchlorid/Essigsäureethylester 5/3). Ausbeute 1,15 g (36 % der Theorie), Fp. 163°C.

5

## Beispiel I-1-a-3

II-B-2

10

Analog erhält man ausgehend von der Verbindung gemäß Beispiel II-B-2 die oben gezeigte Verbindung vom Fp. > 250°C.

## Beispiel I-1-a-4

15

Nach den zuvor angegebenen Methoden werden auch die in der folgenden Tabelle 25 aufgeführten Stoffe der Formel (I-1-a) hergestellt.

Tabelle 25

$$Q \xrightarrow{(CH_2)_m} H$$
 $HO \xrightarrow{X} X$ 
 $Z_n$ 
 $(I-1-a)$ 

BspNr.	X	Y	Z <sub>n</sub>	Q	m	Schmelzpunkt in °C
I-1-a-5	CH <sub>3</sub>	Н	5-CH <sub>3</sub>	—CH— I OH	1	143
I-1-a-6	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	3,6-(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	—СН— ОН	1	>250
I-1-a-7	CH <sub>3</sub>	Н	5-CH <sub>3</sub>	-c-     0	1	
I-1-a-8	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	3,6-(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-c-     0	1	

# Beispiel I-1-b-1

5

2 g der Verbindung gemäß Beispiel I-1-a-1 werden mit 1,1 ml Triethylamin und 0,75 g iso-Buttersäurechlorid 4 Stunden in 50 ml Essigsäureethylester (Essigester) unter Rückfluß gekocht. Man engt ein und chromatographiert den Rückstand an Kieselgel (Laufmittel Hexan: Aceton 7:3).

Ausbeute 1,15 g (48 % der Theorie), Fp. 247°C.

## Beispiel I-1-b-2

Analog zu Beispiel I-1-b-1 erhält man die folgende Verbindung vom Fp. 189°C.

10

5

## Beispiel I-1-c-1

15

20

In 1,3 g der Verbindung gemäß Beispiel (I-1-a-1) und 0,6 ml Triethylamin in 50 ml wasserfreiem Methylenchlorid tropft man bei 0°C 0,4 ml Chlorameisensäureethylester in 5 ml wasserfreiem Methylenchlorid und rührt noch einen Tag ohne Kühlung. Dann wäscht man zweimal mit 50 ml 0,5 N NaOH, trocknet und engt ein. Ausbeute 0,70 g (45 % der Theorie), Fp. 196°C.

#### Beispiel I-2-a-1

- Zu 11,22 g Kalium-tert.-butylat in 100 ml wasserfreiem DMF tropft man eine Lösung von 34,6 g der Verbindung gemäß Beispiel III-A-1 und rührt über Nacht bei Raumtemperatur. Zur Aufarbeitung läßt man das Reaktionsgemisch in 1 l 1N HCl eintropfen, extrahiert mit Methylenchlorid, trocknet und engt ein. Der Rückstand wird mit Essigester an Kieselgel chromatographiert.
- 10 Ausbeute 5,5 g (18 % der Theorie), Fp. 190-195°C.

## Beispiel I-2-a-2

15

- Zu 6,72 g Kalium-tert.-butylat in 5 ml DMF tropft man bei 0 bis 10°C 15 g der Verbindung gemäß Beispiel III-2 gelöst in 15 ml DMF. Man rührt über Nacht bei Raumtemperatur, engt ein, nimmt den Rückstand in Wasser auf und säuert unter Eiskühlung mit HCl an. Der Niederschlag wird abgesaugt und getrocknet.
- 20 Ausbeute 10,9 g (62 % der Theorie), Fp. 74-80°C.

Analog zu den Beispielen I-2-a-1 und I-2-a-2 bzw. gemäß den allgemeinen Angaben zur Herstellung erhält man folgende Verbindungen der Formel I-2-a

Tabelle 26

$$(I-2-a)$$

BspNr.	X	Y	Z <sub>n</sub>	Q	m	Schmp.
I-2-a-3	CH <sub>3</sub>	Cl	6-Br	N—OCH3	1	130
I-2-a-4	CH <sub>3</sub>	Br	6-Cl	N—OCH3	1	147
I-2-a-5	Cl	CH <sub>3</sub>	6-Cl	—с—    N—осн <sub>3</sub>	1	192
I-2-a-6	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	3,6(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	—с——    N—осн <sub>3</sub>	1	88
I-2-a-7	Cl	CH <sub>3</sub>	6-Br	N—OCH <sub>3</sub>	1	190
I-2-a-8	Br	CH <sub>3</sub>	6-Br	—C—    N—OCH₃	1	138
I-2-a-9	CH <sub>3</sub>	Br	6-Br	—с—    N—осн <sub>3</sub>	1	146
I-2-a-10	CH <sub>3</sub>	Cl	6- CH <sub>3</sub>	—с—    N—осн <sub>3</sub>	1	125-127

## Beispiel I-2-a-11

Zu 6,5 g Kalium-tert.-butylat in 40 ml DMF (Dimethylformamid) tropft man bei Raumtemperatur 9,3 g der Verbindung gemäß Beispiel (III-C-1), dabei erwärmt sich das Reaktionsgemisch. Man rührt noch einen Tag bei Raumtemperatur, versetzt mit Wasser und extrahiert mit Methylenchlorid. Die wäßrige Phase wird mit HCl angesäuert (pH 2-3) und mit Methylenchlorid extrahiert. Die organische Phase wird eingeengt. Ausbeute 3,40 g (68 % der Theorie). Fp. 272°C.

10

5

Nach den zuvor angegebenen Methoden werden auch die in der folgenden Tabelle 27 aufgeführten Stoffe der Formel (I-2-a) hergestellt.

#### Tabelle 27

15

$$CH_{2}$$
  $OH$   $X$   $Z_n$   $(I-2-a)$ 

BspNr.	X	Y	Z <sub>n</sub>	Q	m	Schmp.
						in °C
I-2-a-12	CH <sub>3</sub>	Н	5-CH <sub>3</sub>	—с—     N—осн <sub>3</sub>	1	178-180
I-2-a-13	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	5-CH <sub>3</sub>	—с—     N—осн <sub>3</sub>	1	185-187
I-2-a-14	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	—С——     N—ОС <sub>2</sub> Н <sub>5</sub>	1	182-185
I-2-a-15	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	-C-        N-O-CH <sub>2</sub> -CH=CH <sub>2</sub>	1	164-168
I-2-a-16	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	C-     N-O-C(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	1	212
I-2-a-17	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	-C       NCH <sub>2</sub> C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	1	Öl

# Beispiel I-2-b-1

5

10

Zu 3,00 g der Verbindung gemäß Beispiel I-2-a-1 und 1,52 ml Triethylamin in 40 ml Methylenchlorid tropft man bei 0 bis 10°C 1,24 g Pivaloylchlorid gelöst in 10 ml Methylenchlorid und rührt über Nacht bei Raumtemperatur. Das Reaktionsgemisch wird nacheinander mit 10 %iger Citronensäurelösung, NaHCO<sub>3</sub>-Lösung und NaCl-

Lösung gewaschen, getrocknet und eingeengt. Der Rückstand wird mit dem Laufmittel Cyclohexan:Essigester 3:1 an Kieselgel chromatographiert.

Ausbeute 1,79 g (47 % der Theorie), Fp. 133-136°C.

#### Beispiel I-2-b-2

5

In 15 ml Methanol werden 0,96 g der Verbindung gemäß Beispiel I-2-b-1, 0,25 g O-Methylhydroxylaminhydrochlorid und 1 g Molsieb 3 Å 12 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Das Molsieb wird abfiltriert, das Filtrat eingedampft, der Rückstand zwischen Wasser und Methylenchlorid verteilt, die organische Phase getrocknet und im Vakuum eingedampft. Der Rückstand wird an Kieselgel mit Cyclohexan:Essigester 5:1 chromatographiert.

Ausbeute 0,39 g (39 % der Theorie), Fp. 115-127°C.

Analog zu den Beispielen I-2-b-1 und I-2-b-2 bzw. gemäß den allgemeinen Angaben zur Herstellung erhält man folgende Verbindungen der Formel I-2-b

#### Tabelle 28

20

10

15

$$R^{1}$$
 $CH_{2}$ 
 $CH$ 

BspNr.	X	Y	Z <sub>n</sub>	Q	m	R <sup>1</sup>	Schmp.
							in °C
I-2-b-3	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6- CH <sub>3</sub>	N-OCH3	1	Cl-CH <sub>2</sub> -C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> -	Öl
I-2-b-4	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6- CH <sub>3</sub>	−C− II N−OCH <sub>3</sub>	1	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -CH <sub>2</sub> -	halb- kristallin
I-2-b-5	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6- CH <sub>3</sub>	−C− II N-OCH <sub>3</sub>	1	C₄H₅—CH— C₂H₅	Öl
I-2-b-6	Br	Cl	6-CH <sub>3</sub>	-C- II N-OCH <sub>3</sub>	1	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -	Öl
I-2-b-7	Cl	Br	6-CH <sub>3</sub>	−C− II N−OCH <sub>3</sub>	1	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -	Öl
I-2-b-8	Cl	CH <sub>3</sub>	6-Cl	−C− II N−OCH <sub>3</sub>	1	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -	134-135
I-2-b-9	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	3,6(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	−C− II N−OCH <sub>3</sub>	1	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -	Öl
I-2-b-10	Cl	CH <sub>3</sub>	6-Br	−C− II N−OCH <sub>3</sub>	1	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -	130-131
I-2-b-11	Br	CH <sub>3</sub>	6-Br	−C− II N-OCH₃	1	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -	124-125
I-2-b-12	CH <sub>3</sub>	Br	6-Br	−C− II N−OCH <sub>3</sub>	1	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -	98-100
I-2-b-13	CH <sub>3</sub>	Cl	6-CH <sub>3</sub>	-C- II N-OCH <sub>3</sub>	1	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -	Öl
I-2-b-14	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	-CO-	1	CH <sub>3</sub> -	209-210
I-2-b-15	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	-С- II N-ОН	1	t-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub>	
I-2-b-16	CH <sub>3</sub>	Н	5-CH <sub>3</sub>	-C- II N-OCH <sub>3</sub>	l	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -	Öl
I-2-b-17	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	5-CH <sub>3</sub>	−C− II N-OCH <sub>3</sub>	1	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> -	Öl

# Beispiel I-2-c-1

Analog zu Beispiel I-2-b-1 erhält man bei Verwendung von Chlorameisensäureisopropylester anstelle von Pivaloylchlorid die oben gezeigte Verbindung in einer Ausbeute von 46 % der Theorie.

Fp. 140-141°C.

## 10 Beispiel I-2-c-2

Analog zu Beispiel I-2-b-1 erhält man bei Verwendung von Chlorameisensäureisopropylthiolester anstelle von Pivaloylchlorid die oben gezeigte Verbindung in einer Ausbeute von 1,3 g als Öl. Analog zu den Beispielen I-2-c-1 und I-2-c-2 bzw. gemäß den allgemeinen Angaben zur Herstellung erhält man folgende Verbindungen der Formel I-2-c

Tabelle 29

$$R^2$$
  $M$   $O$   $X$   $Y$   $CH_2V_m$   $Q$   $Y$   $Z_n$ 

Bsp.Nr.	X	Y	Z <sub>n</sub>	Q	m	M	R <sup>2</sup>	Schmp.
	]							in °C
I-2-c-3	Br	Cl	6-CH <sub>3</sub>	−C− II N−OCH <sub>3</sub>	1	0	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	Öl
I-2-c-4	Cl	Br	6-CH <sub>3</sub>	−C− II N-OCH <sub>3</sub>	1	0	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	Öl
I-2-c-5	Cl	CH <sub>3</sub>	6-Cl	C- II N-OCH₃	1	0	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	Öl
I-2-c-6	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	3,6-(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-C- II N-OCH <sub>3</sub>	1	0	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	Öl
I-2-c-7	CH <sub>3</sub>	Br	6-Br	-C- II N-OCH₃	1	0	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	98-100
I-2-c-8	CH <sub>3</sub>	Cl	6-CH <sub>3</sub>	−C− II N−OCH <sub>3</sub>	1	0	i-C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -	Öl
I-2-c-9	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	-CO-	1	0	CH <sub>3</sub> -	153-154

# Beispiel II-B-1

Zu 75 g konzentrierter Schwefelsäure tropft man bei einer Innentemperatur von 30 bis 40°C eine Suspension von 50 g der Verbindung gemäß Beispiel XX-C-1 und rührt noch 2 Stunden bei dieser Temperatur. Dann tropft man 110 ml Methanol so zu, daß sich eine Innentemperatur von 40°C einstellt. Anschließend rührt man noch 6 Stunden bei 40 bis 70°C. Man gießt auf 600 g Eis, versetzt mit wäßriger NaHCO<sub>3</sub>-Lösung und extrahiert mit Methylenchlorid.

Ausbeute 40 g (74 % der Theorie), Fp. 136-137°C.

# Beispiel II-B-2

15

Analog zu Beispiel II-B-1 erhält man aus 69 g der Verbindung gemäß Beispiel XX-B-1 11,7 g (15 % der Theorie) der oben gezeigten Verbindung. Fp. 118-120°C.

# Beispiel II-C-1

5 20 g der Verbindung gemäß Beispiel II-B-1 in 50 ml Pyridin werden bei Raumtemperatur mit 4,2 g O-Methylhydroxylaminhydrochlorid versetzt und 4 Stunden bei 50°C gerührt. Man engt im Vakuum ein, versetzt den Rückstand mit ca. 50 ml Wasser und extrahiert 3 mal mit Methylenchlorid. Die vereinigten organischen Phasen werden getrocknet und eingedampft. Der Rückstand wird mit Methylenchlorid:Essigester 5:3 an Kieselgel chromatographiert.

Ausbeute 19,9 g (99 % der Theorie), Fp. 158-160°C.

# Beispiel II-E-1

15

32 g der Verbindung der Formel (XV)

WO 99/16748 PCT/EP98/05809

und 57 ml Triethylamin in 200 ml Tetrahydrofuran werden bei -10 bis 0°C mit 34 g 2,4-Dimethylphenylessigsäurechlorid versetzt und noch einen Tag bei Raumtemperatur gerührt. Man saugt ab und engt das Filtrat ein. Der Rückstand wird an Kieselgel chromatografiert. Ausbeute 5,3 g.

<sup>1</sup>H-NMR (400 MHz, d<sub>6</sub>-DMSO):  $\delta$  = 2,19-2,25 (4s, 12H, Ar <u>CH</u><sub>3</sub>), 4,63-4,69, 4,82-4,86 (m, 1H, CO-O-CH), 6,9-7,06 (m, 6H, Ar-H)

# 10 Beispiel III-1

5

15

Zu 27,90 g 1-Hydroxy-4-oxo-cyclohexancarbonsäureethylester in 150 ml Toluol gibt man 29,55 g 2,4,6-Trimethylphenylessigsäurechlorid und erhitzt über Nacht unter Rückfluß. Dann wird im Vakuum eingeengt und das Rohprodukt ohne weitere Reinigung in die Cyclokondensationsreaktion eingesetzt.

Ausbeute 42,9 g (82 % der Theorie), Öl.

# Beispiel III-2

10

Zu 10 g der Verbindung gemäß Beispiel XXI-3 und 5,6 g Triethylamin in 100 ml Methylenchlorid tropft man bei 0 bis 10°C 9,14 g 2,4,6-Trimethylphenylessigsäurechlorid und rührt über Nacht bei Raumtemperatur. Dann wäscht man mit Wasser, trocknet die organische Phase und engt sie ein.

Ausbeute 15,14 g, Öl.

Analog zu den Beispielen III-1 und III-2 bzw. gemäß den allgemeinen Angaben zur Herstellung erhält man folgende Verbindungen der Formel III

Tabelle 30

$$Q = \begin{pmatrix} CH_2 \end{pmatrix}_m \qquad CO_2 R^8 \qquad \qquad (III)$$

BspNr.	X	Y	Z <sub>n</sub>	Q	m	R <sup>8</sup>	Schmp.
							in °C
ПІ-3	CH <sub>3</sub>	Cl	6-Br	−C − II N−OCH <sub>3</sub>	1	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Öl
Ш-4	CH <sub>3</sub>	Br	6-Cl	−C− II N-OCH <sub>3</sub>	1	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Öl
Ш-5	Cl	CH <sub>3</sub>	6-Cl	C- II N-OCH₃	1	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Öl
III-6	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	3,6-(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	−C− II N−OCH <sub>3</sub>	1	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Öl
Ш-7	Cl	CH <sub>3</sub>	6-Br	−C− II N−OCH <sub>3</sub>	1	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Öl
Ш-8	Br	CH <sub>3</sub>	6-Br	−C− II N−OCH <sub>3</sub>	1	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Öl
<b>III-</b> 9	CH <sub>3</sub>	Br	6-Br	-C- II N-OCH <sub>3</sub>	1	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Öl
Ш-10	CH <sub>3</sub>	Cl	6-CH <sub>3</sub>	−C− II N−OCH₃	1	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Öl

### Beispiel III-C-1

11 g der Verbindung gemäß Beispiel (XXI-2) in 200 ml Toluol werden bei Raumtemperatur mit 40 g 2,4-Dichlorphenylessigsäurechlorid (3,5 eq.) versetzt und einen Tag unter Rückfluß erhitzt. Es wird eingeengt und der Rückstand an Kieselgel mit Hexan/Essigsäureethylester 2/1 chromatografiert. Fp. 57°C.

# 10 Beispiel XIX-1

Zum Gemisch von 414,2 g 25 %iger Ammoniaklösung, 139,6 g Ammoniumchlorid, 127,9 g Natriumcyanid und 392 ml Wasser tropft man bei Raumtemperatur 248,3 g 4-Hydroxycyclohexanon und rührt über Nacht bei 45°C. Der Niederschlag wird abgesaugt und getrocknet.

Ausbeute 197 g (64 % der Theorie), Fp. 130°C.

# 20 Beispiel XIX-2

15

Zum Gemisch aus 48,5 g 25 %ige Ammoniaklösung, 16,4 g Ammoniumchlorid, 15,0 g Natriumcyanid in 46 ml Wasser tropft man bei Raumtemperatur 36,0 g der Verbindung gemäß Beispiel XXV-1 und rührt über Nacht bei 38°C. Nach Extraktion

und Methylenchlorid und üblicher Aufarbeitung erhält man 33,8 g (79 % der Theorie) der oben gezeigten Verbindung als Öl.

# Beispiel XX-A-1

5

Zu 49 g 1-Cyano-4-hydroxycyclohexylamin gemäß Beispiel XIX-1 und 49 ml Triethylamin in 500 ml THF gibt man bei -20°C 79 g 2,4-Dichlorphenylessigsäurechlorid in 50 ml THF. Man rührt 1 Tag bei Raumtemperatur, extrahiert mit 1 l 0,5N HCl, trocknet die organische Phase und engt sie ein.

Ausbeute 70 g (61 % der Theorie), Fp. 148-150°C.

# Beispiel XX-B-1

15

10

70 g der Verbindung gemäß Beispiel XX-A-1 werden analog zu Beispiel XXV-1 oxidiert.

20 Ausbeute 69,0 g (99 % der Theorie), Fp. 76-78°C.

### Beispiel XX-C-1

Zu 33 g der Verbindung gemäß Beispiel XIX-1 und 32 ml Triethylamin in 100 ml THF (Tetrahydrofuran) gibt man bei etwa 0°C 40 g 2,4,6-Trimethylphenylessigsäurechlorid in 50 ml THF und rührt 2 Stunden bei Raumtemperatur. Zur Aufarbeitung wird das Reaktionsgemisch mit 1 l 1N NaOH geschüttelt, die organische Phase abgetrennt, getrocknet und eingedampft.

Ausbeute 52 g (79 % der Theorie), Fp. 224°C.

10

5

# Beispiel XXI-1

- Zu 102,0 g Cyclohexandion-1,4-monoethylenglykol (käuflich) und 0,6 ml Triethylamin in 102 ml Ethanol tropft man bei Raumtemperatur 28,7 ml Blausäure und rührt 1 Stunde bei Raumtemperatur. Man versetzt mit 229 ml Ethanol, sättigt bei 0 bis 5°C mit HCl-Gas und rührt über Nacht bei Raumtemperatur. Dann wird im Vakuum eingeengt und der Rückstand in 980 ml Wasser über Nacht bei Raumtemperatur gerührt.
  Man extrahiert mit Methylenchlorid, wäscht die organische Phase mit gesättigter K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>-Lösung, trocknet und dampft ein.
  - Ausbeute 68,3 g (50 % der Theorie), Öl.

### **Beispiel XXI-2**

Ca. 1 kg der Verbindung gemäß Beispiel XXX-1 in 5 1 n-Butanol wird bei -20 bis 0°C und HCl-Gas gesättigt. Man rührt ca. 3 Stunden bei 0°C, dann ohne Kühlung über Nacht.

Man engt im Vakuum ein, versetzt den Rückstand mit ca. 5 I Wasser und rührt 1 Stunde bei Raumtemperatur. Man extrahiert mit 2,5 I Methylenchlorid, trocknet und engt ein.

Ausbeute 1376 g (81 % der Theorie), gelbes Öl.

# **Beispiel XXI-3**

$$H_5C_2O_2C$$
  $\longrightarrow$   $N-OCH_3$ 

15

10

1,86 g der Verbindung gemäß Beispiel XXI-1 und 0,88 g O-Methylhydroxylaminhydrochlorid in 20 ml Pyridin werden über Nacht bei 50°C gerührt. Man engt im Vakuum ein, nimmt den Rückstand in Wasser und Methylenchlorid auf, wäscht mit 10 %iger Citronensäure, trocknet die organische Phase und engt ein.

20 Ausbeute 1,7 g, Öl.

### **Beispiel XXV-1**

In 300 ml Methylenchlorid legt man bei -70°C 11 ml Oxalylchlorid vor. Man gibt 10 ml DMSO (Dimethylsulfoxid) zu und rührt 3 Minuten bei -35°C. Man kühlt wieder auf -70°C und gibt innerhalb 1 Stunde 150 g der Verbindung gemäß Beispiel XXVI-1

als 10 %ige Lösung in Methylenchlorid zu. Man rührt noch 15 Minuten bei -35°C, gibt dann 130 ml Triethylamin zu und rührt 1 Stunde bei Raumtemperatur. Dann versetzt man vorsichtig mit Wasser, extrahiert mit Methylenchlorid und filtriert über Kieselgel.

5 Ausbeute 7,9 g (56 % der Theorie), Öl.

### Beispiel XXVI-1

- Bei Raumtemperatur versetzt man 5,7 g 4-Hydroxycyclohexanon in 50 ml Pyridin mit 4,2 g O-Methylhydroxylaminhydrochlorid und rührt 4 Stunden bei 50°C. Man engt im Vakuum ein, nimmt den Rückstand in ca. 50 ml Wasser auf und extrahiert 3 mal mit Methylenchlorid. Die vereinigten organischen Phasen werden getrocknet und eingeengt.
- 15 Ausbeute 6,9 g (96 % der Theorie), Öl.

#### Beispiel XXVII-1

Zu 446,4 g Ammoniumcarbonat und 98,0 g Natriumcyanid in 1600 ml Wasser gibt man eine Lösung von 70,5 g der Verbindung gemäß Beispiel XXV-1 in 1600 ml Ethanol und rührt 10 Stunden bei 60°C. Dann kühlt man auf 5°C und saugt den Niederschlag ab.

Ausbeute 156,7 g (74 % der Theorie), Fp. >250°C.

10

# **Beispiel XXX-1**

Zu 1004,4 g 4-Hydroxycyclohexanon und 3,70 ml Triethylamin tropft man bei Raumtemperatur innerhalb von ca. 45 Minuten 249,5 g Blausäure und rührt ca. 1 Stunde bei 65°C.

Man stabilisiert mit 0,6 ml 85 %iger o-Phosphorsäure und trocknet im Wasserstrahlvakuum. Das Rohprodukt wird ohne weitere Aufarbeitung in die Verbindungen der Formel (XXI) überführt.

#### **Anwendungsbeispiele**

### Beispiel A

### 5 Myzus-Test

25

Lösungsmittel:

7 Gewichtsteile Dimethylformamid

Emulgator:

1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

15 Kohlblätter (Brassica oleracea), die stark von der Pfirsichblattlaus (Myzus persicae) befallen sind, werden durch Tauchen in die Wirkstoffzubereitung der gewünschten Konzentration behandelt.

Nach der gewünschten Zeit wird die Abtötung in Prozent bestimmt. Dabei bedeutet 100 %, daß alle Blattläuse abgetötet wurden; 0 % bedeutet, daß keine Blattläuse abgetötet wurden.

In diesem Test bewirkten z.B. die Verbindungen gemäß der Herstellungsbeispiele I-2-b-2, I-2-c-2, I-2-b-3, I-2-b-4, I-2-a-8, I-2-a-9, I-2-b-8, I-2-c-5, I-2-b-9, I-2-c-6, I-2-b-10, I-2-b-11, I-2-b-12, I-2-c-7, I-1-a-1 und I-1-b-1 bei einer beispielhaften Wirkstoffkonzentration von 0,1 % eine Abtötung von jeweils 100 % nach 6 Tagen.

### Beispiel B

10

15

20

25

### Nephotettix-Test

5 Lösungsmittel: 7 Gewichtsteile Dimethylformamid

Emulgator: 1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Reiskeimlinge (Oryza sativa) werden durch Tauchen in die Wirkstoffzubereitung der gewünschten Konzentration behandelt und mit Larven der Grünen Reiszikade (Nephotettix cincticeps) besetzt, solange die Keimlinge noch feucht sind.

Nach der gewünschten Zeit wird die Abtötung in % bestimmt. Dabei bedeutet 100 %, daß alle Zikaden abgetötet wurden; 0 % bedeutet, daß keine Zikaden abgetötet wurden.

In diesem Test bewirkten z.B. die Verbindungen gemäß den Herstellungsbeispielen I-2-a-2, I-2-b-3, I-2-b-4, I-2-b-5, I-2-c-2, I-2-a-5, I-2-a-6, I-2-c-3, I-2-b-7, I-2-c-4, I-2-a-7, I-2-a-9, I-2-b-9, I-2-c-6, I-1-a-1 und I-1-b-1 bei einer beispielhaften Wirkstoffkonzentration von 0,1 % eine Abtötung von jeweils 100 % nach 6 Tagen.

### Beispiel C

### Panonychus-Test

5 Lösungsmittel:

3 Gewichtsteile Dimethylformamid

Emulgator:

1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit emulgatorhaltigem Wasser auf die gewünschten Konzentrationen.

Ca. 30 cm hohe Pflaumenbäumchen (Prunus domestica), die stark von allen Entwicklungsstadien der Obstbaumspinnmilbe (*Panonychus ulmi*) befallen sind, werden mit einer Wirkstoffzubereitung der gewünschten Konzentration gespritzt.

Nach der gewünschten Zeit wird die Wirkung in % bestimmt. Dabei bedeutet 100 %, daß alle Spinnmilben abgetötet wurden; 0 % bedeutet, daß keine Spinnmilben abgetötet wurden.

20

10

15

In diesem Test hatte z.B. die Verbindung gemäß Herstellungsbeispiel I-2-b-2 bei einer beispielhaften Wirkstoffkonzentration von 0,02 % eine Wirkung von 100 % nach 7 Tagen.

# Beispiel D

#### Phaedon-Larven-Test

5 Lösungsmittel:

7 Gewichtsteile Dimethylformamid

Emulgator:

1 Gewichtsteil

Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Kohlblätter (Brassica oleracea) werden durch Tauchen in die Wirkstoffzubereitung der gewünschten Konzentration behandelt und mit Larven des Meerrettichblattkäfers (Phaedon cochleariae) besetzt, solange die Blätter noch feucht sind.

Nach der gewünschten Zeit wird die Abtötung in % bestimmt. Dabei bedeutet 100 %, daß alle Käfer-Larven abgetötet wurden; 0 % bedeutet, daß keine Käfer-Larven abgetötet wurden.

20

15

10

In diesem Test bewirkten z.B. die Verbindungen gemäß den Herstellungsbeispielen I-2-b-2, I-2-b-3, I-2-c-2, I-2-c-6, I-1-a-1 und I-1-b-1 bei einer beispielhaften Wirkstoffkonzentration von 0,1 % eine Abtötung von jeweils 100 % nach 7 Tagen.

# Beispiel E

10

15

### Spodoptera Frugiperda-Test

5 Lösungsmittel: 7 Gewichtsteile Dimethylformamid

Emulgator: 1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Kohlblätter (Brassica oleracea) werden durch Tauchen in die Wirkstoffzubereitung der gewünschten Konzentration behandelt und mit Raupen des Eulenfalters (Spodoptera frugiperda) besetzt, solange die Blätter noch feucht sind.

Nach der gewünschten Zeit wird die in % bestimmt. Dabei bedeutet 100 %, daß alle Raupen abgetötet wurden; 0 % bedeutet, daß keine Raupen abgetötet wurden.

In diesem Test bewirkten z.B. die Verbindungen gemäß den Herstellungsbeispielen I-2-b-2, I-2-b-3, I-2-c-2, I-2-c-5, I-1-a-1 und I-1-b-1 bei einer beispielhaften Wirkstoffkonzentration von 0,1 % eine Abtötung von jeweils 100 % nach 7 Tagen.

### Beispiel F

10

15

20

Tetranychus-Test (OP-resistent/Tauchbehandlung)

5 Lösungsmittel: 3 Gewichtsteile Dimethylformamid

Emulgator: 1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Bohnenpflanzen (Phaseolus vulgaris), die stark von allen Stadien der gemeinen Spinnmilbe (*Tetranychus urticae*) befallen sind, werden in eine Wirkstoffzubereitung der gewünschten Konzentration getaucht.

Nach der gewünschten Zeit wird die Wirkung in % bestimmt. Dabei bedeutet 100 %, daß alle Spinnmilben abgetötet wurden; 0 % bedeutet, daß keine Spinnmilben abgetötet wurden.

In diesem Test bewirkten z.B. die Verbindungen gemäß den Herstellungsbeispielen I-2-b-2, I-2-a-2, I-2-b-3, I-2-b-4, I-2-b-5, I-2-c-2, I-2-c-3, I-2-c-5, I-2-b-9, I-2-c-6, I-2-b-10, I-2-b-11 und I-1-b-1 bei einer beispielhaften Wirkstoffkonzentration von 0,01 % jeweils eine Wirkung von 100 % nach 7 Tagen.

WO 99/16748 PCT/EP98/05809 - 125 -

### Beispiel G

# Test mit Boophilus microplus resistent/SP-resistenter Parkhurst-Stamm

5 Testtiere:

adulte gezogene Weibchen

Lösungsmittel:

Dimethylsulfoxid

20 mg Wirkstoff werden in 1 ml Dimethylsulfoxid gelöst, geringere Konzentrationen werden durch Verdünnen in dem gleichen Lösungsmittel hergestellt.

10

Der Test wird in 5-fach-Bestimmung durchgeführt. 1 µl der Lösungen wird in das Abdomen injiziert, die Tiere in Schalen überführt und in einem klimatisierten Raum aufbewahrt. Die Wirkungskontrolle erfolgt nach 7 Tagen auf Hemmung der Eiablage. Eine Wirkung von 100 % bedeutet, daß keine Zecke Eier gelegt hat.

15

In diesem Test hatten z.B. die Verbindungen gemäß Herstellungsbeispielen I-1-a-1 und I-1-b-1 bei einer beispielhaften Wirkstoffkonzentration von 20  $\mu$ g/Tier jeweils eine Wirkung von 100 %.

WO 99/16748

### Beispiel H

### Blowfly-Larven-Test/Entwicklungshemmende Wirkung

5 Testtiere:

Lucilia cuprina-Larven

Lösungsmittel:

Dimethylsulfoxid

20 mg Wirkstoff werden in 1 ml Dimethylsulfoxid gelöst, geringere Konzentrationen werden durch Verdünnen mit dest. H<sub>2</sub>O hergestellt.

10

15

20

Etwa 20 Lucilia cuprina-Larven werden in ein Teströhrchen gebracht, welches ca. 1 cm<sup>3</sup> Pferdefleisch und 0,5 ml der zu testenden Wirkstoffzubereitung enthält. Nach 24 und 48 Stunden wird die Wirksamkeit der Wirkstoffzubereitung ermittelt. Die Teströhrchen werden in Becher mit Sand-bedecktem Boden überführt. Nach weiteren 2 Tagen werden die Teströhrchen entfernt und die Puppen ausgezählt.

Die Wirkung der Wirkstoffzubereitung wird nach der Zahl der geschlüpften Fliegen nach 1,5-facher Entwicklungsdauer einer unbehandelten Kontrolle beurteilt. Dabei bedeutet 100 %, daß keine Fliegen geschlüpft sind; 0 % bedeutet, daß alle Fliegen normal geschlüpft sind.

In diesem Test hatten z.B. die Verbindungen gemäß den Herstellungsbeispielen I-2-b-2 und I-1-a-1 bei einer beispielhaften Wirkstoffkonzentration von 1000 ppm jeweils eine Wirkung von 100 %.

5

10

15

20

# **Patentansprüche**

1. Verbindungen der Formel (I)

$$\begin{array}{c} X \\ \\ Y \\ \\ Z_n \end{array} \hspace{1cm} (I)$$

in welcher

X für Halogen, Alkyl, Alkenyl, Alkinyl, Alkoxy, Alkenyloxy, Alkylthio, Alkylsulfinyl, Alkylsulfonyl, Halogenalkyl, Halogenalkenyl, Halogenalkoxy, Halogenalkenyloxy, Nitro, Cyano oder jeweils gegebenenfalls substituiertes Phenyl, Phenoxy, Phenylthio, Benzyloxy oder Benzylthio steht,

Y für Wasserstoff, Halogen, Alkyl, Alkenyl, Alkinyl, Alkoxy, Alkenyloxy, Alkylthio, Alkylsulfinyl, Alkylsulfonyl, Halogenalkyl, Halogenalkenyl, Halogenalkoxy, Halogenalkenyloxy, Nitro oder Cyano steht,

Z für Halogen, Alkyl, Alkenyl, Alkinyl, Halogenalkyl, Halogenalkenyl, Alkoxy, Alkenyloxy, Halogenalkoxy, Halogenalkenyloxy, Nitro oder Cyano steht,

n für 0, 1, 2 oder 3 steht,

Het für eine der Gruppen

$$(CH_2)_m$$
 O - G  $(CH_2)_m$  O - C  $(CH_$ 

$$(CH_2)_m O - G$$
 $S \longrightarrow (3)$  steht,

worin

5 G für Wasserstoff (a) oder für eine der Gruppen

steht,

10 worin

15

20

- E für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht,
- L für Sauerstoff oder Schwefel steht,

M für Sauerstoff oder Schwefel steht,

R<sup>1</sup> für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl oder Polyalkoxyalkyl, für gegebenenfalls durch Halogen, Alkyl oder Alkoxy substituiertes Cycloalkyl, das durch ein oder mehrere Heteroatome unterbrochen sein kann oder für jeweils gegebenenfalls substituiertes Phenyl, Phenylalkyl, Hetaryl, Phenoxyalkyl oder Hetaryloxyalkyl steht,

5

10

15

20

- R<sup>2</sup> für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl oder Polyalkoxyalkyl oder für jeweils gegebenenfalls substituiertes Cycloalkyl, Phenyl oder Benzyl steht,
- R<sup>3</sup>, R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> unabhängig voneinander für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkoxy, Alkylamino, Dialkylamino, Alkylthio, Alkenylthio oder Cycloalkylthio oder für jeweils gegebenenfalls substituiertes Phenyl, Benzyl, Phenoxy oder Phenylthio stehen,
- R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> unabhängig voneinander für Wasserstoff, jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Cycloalkyl, Alkenyl, Alkoxy oder Alkoxyalkyl, für gegebenenfalls substituiertes Phenyl, für gegebenenfalls substituiertes Benzyl stehen, oder gemeinsam mit dem N-Atom, an das sie gebunden sind, für einen gegebenenfalls Sauerstoff oder Schwefel enthaltenden Ring stehen,

R<sup>9</sup> für Wasserstoff, jeweils gegebenenfalls substituiertes Alkyl, Cycloalkyl, Phenyl, Benzyl oder Hetaryl oder für CO-R<sup>1</sup>'; CO<sub>2</sub>-R<sup>2</sup>'; SO<sub>2</sub>-R<sup>1</sup>'; CONH<sub>2</sub>; CONHR<sup>11</sup> oder CO-N steht,

5

R<sup>10</sup> für Wasserstoff oder Alkyl steht,

 $R^{11}$ 

für Alkyl oder Alkenyl steht,

R12

für Alkyl oder Alkenyl steht,

10

m für 0, 1 oder 2 steht,

 $R^{1}$  unabhängig von  $R^{1}$  für die oben angegebenen Bedeutungen von  $R^{1}$  steht und

15

 $R^2$  unabhängig von  $R^2$  für die oben angegebenen Bedeutungen von  $R^2$  steht.

2. Verbindungen der Formel (I) gemäß Anspruch 1, in welcher

20

K für Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyl, C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkinyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyloxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylsulfinyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylsulfonyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkenyloxy, Nitro, Cyano oder jeweils gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, Nitro oder Cyano substituiertes Phenyl, Phenoxy, Phenylthio, Benzyloxy oder Benzylthio steht,

25

5

10

15

- Y für Wasserstoff, Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyl, C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkinyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyloxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylsulfinyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylsulfonyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkenyloxy, Nitro oder Cyano steht,
- Z für Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyl, C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Alkinyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyloxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkenyloxy, Nitro oder Cyano steht,
- n für 0, 1, 2 oder 3 steht,

Het für eine der Gruppen

 $Q^{-(CH_2)_m}O^{-G}$   $Q^{-(CH_2)_m}O^{-G}$ 

$$Q^{-(CH_2)_m}O^{-G}$$
(3) steht,

G für Wasserstoff (a) oder für eine der Gruppen

worin

5 E für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht,

L für Sauerstoff oder Schwefel steht und

M für Sauerstoff oder Schwefel steht,

10

R<sup>1</sup> für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>20</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>20</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylthio-C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl oder Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl, für gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, in welchem gegebenenfalls eine oder mehrere (insbesondere höchstens zwei) nicht direkt benachbarte Methylengruppen durch Sauerstoff und/oder Schwefel ersetzt sind,

20

15

für gegebenenfalls durch Halogen, Cyano, Nitro,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkoxy,  $C_1$ - $C_6$ -Alkylthio oder  $C_1$ - $C_6$ -Alkylsulfonyl substituiertes Phenyl,

für gegebenenfalls durch Halogen, Nitro, Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkoxy substituiertes Phenyl-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl,

25

für gegebenenfalls durch Halogen oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl substituiertes 5oder 6-gliedriges Hetaryl (beispielsweise Pyrazolyl, Thiazolyl, Pyridyl, Pyrimidyl, Furanyl oder Thienyl,

5

für gegebenenfalls durch Halogen oder  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl substituiertes Phenoxy- $C_1$ - $C_6$ -alkyl oder

10

für gegebenenfalls durch Halogen, Amino oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl substituiertes 5- oder 6-gliedriges Hetaryloxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl steht,

 $R^2$  für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes  $C_1$ - $C_{20}$ -Alkyl,  $C_2$ - $C_{20}$ -Alkenyl,  $C_1$ - $C_8$ -Alkoxy- $C_2$ - $C_8$ -alkyl oder Poly- $C_1$ - $C_8$ -alkoxy- $C_2$ - $C_8$ -alkyl,

15

für gegebenenfalls durch Halogen,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl oder  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy substituiertes  $C_3$ - $C_8$ -Cycloalkyl oder

20

für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, Cyano, Nitro,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkyl oder  $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkoxy substituiertes Phenyl oder Benzyl steht,

25

R<sup>3</sup> für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl oder für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, Cyano oder Nitro substituiertes Phenyl oder Benzyl steht,

R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> unabhängig voneinander für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylamino, Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl)amino, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylthio, C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-Alkenylthio, C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>-Cycloalkylthio oder für jeweils gegebenenfalls durch

Halogen, Nitro, Cyano, C1-C4-Alkoxy, C1-C4-Halogenalkoxy, C1-

30

5

10

20

25

C<sub>4</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl substituiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio stehen,

R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> unabhängig voneinander für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Alkenyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl, für gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy substituiertes Phenyl, für gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Halogenalkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy substituiertes Benzyl oder zusammen für einen C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylenrest stehen, in welchem gegebenenfalls eine dem Stickstoffatom nicht direkt benachbarte Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist,

15 Q für

CHOH; 
$$C=0$$
;  $C=N-R^6$ ;  $C=N-O-R^9$ ;  $C=N-N-O-R^9$ ;  $C=N-N-O-R^9$ ;  $C=N-N-O-R^9$ ;  $C=N-N-O-R^9$ ;  $C=N-N-O-R^9$ ;  $C=N-O-R^9$ ;  $C=N-O-R^$ 

für Wasserstoff, für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, für gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Cycloalkyl oder für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, Nitro oder Cyano substituiertes Phenyl, Benzyl oder Hetaryl (beispielsweise Pyridyl, Pyrimidyl oder Thiazolyl), oder für CO-R<sup>1</sup>', CO<sub>2</sub>R<sup>2</sup>', SO<sub>2</sub>R<sup>1</sup>', CONH<sub>2</sub>, CONHR<sup>11</sup> oder

R<sup>10</sup> für Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl steht,

- S  $R^{11}$  und  $R^{12}$  gleich oder verschieden sind und für  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl oder  $C_3$ - $C_6$ -Alkenyl stehen,
  - m für 0 oder 1 steht,
- 10 R<sup>1'</sup> unabhängig von R<sup>1</sup> für die oben für R<sup>1</sup> als bevorzugt genannten Bedeutungen steht und
  - $R^{2'}$  unabhängig von  $R^{2}$  für die oben für  $R^{2}$  als bevorzugt genannten Bedeutungen steht.
  - 3. Verbindungen der Formel (I) gemäß Anspruch 1, in welcher
    - X für Fluor, Chlor, Brom, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, Nitro oder Cyano steht,
  - Y für Wasserstoff, Fluor, Chlor, Brom, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, Nitro oder Cyano steht,
- Z für Fluor, Chlor, Brom, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkoxy, Nitro oder Cyano steht,
  - n für 0, 1 oder 2 steht,
  - Het für eine der Gruppen

15

20

$$Q^{-(CH_2)_m}O^{-G}$$
  $Q^{-(CH_2)_m}O^{-G}$   $Q^{-(CH_2)_m}O^{-G}$   $Q^{-(CH_2)_m}O^{-G}$   $Q^{-(CH_2)_m}O^{-G}$   $Q^{-(CH_2)_m}O^{-G}$ 

G für Wasserstoff (a) oder für eine der Gruppen

worin

5

10

- E für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht,
- L für Sauerstoff oder Schwefel steht und
  - M für Sauerstoff oder Schwefel steht,
- 15 R<sup>1</sup> für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>16</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>16</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylthio-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl oder für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkoxy substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>-Cycloalkyl,

für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Cyano, Nitro, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkoxy substituiertes Phenyl,

5

für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_3$ -Halogenalkyl oder  $C_1$ - $C_3$ -Halogenalkoxy substituiertes Phenyl- $C_1$ - $C_4$ -alkyl oder

10

für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom oder  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl substituiertes Pyrazolyl, Thiazolyl, Pyridyl, Pyrimidyl, Furanyl oder Thienyl steht,

 $\rm R^2$  für jeweils gegebenenfalls durch Fluor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>16</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>16</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl oder Poly-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl,

15

für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>-Cycloalkyl oder

20

für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Cyano, Nitro,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_3$ -Alkoxy,  $C_1$ - $C_3$ -Halogenalkyl oder  $C_1$ - $C_3$ -Halogenalkoxy substituiertes Phenyl oder Benzyl steht,

25

R<sup>3</sup> für gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkoxy, Cyano oder Nitro substituiertes Phenyl oder Benzyl steht

30

R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> unabhängig voneinander für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylamino, Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl)amino, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylthio, C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-

Alkenylthio oder C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkylthio oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Nitro, Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkyl substituiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio stehen,

5

10

quant R<sup>7</sup> unabhängig voneinander für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Halogen (insbesondere Fluor oder Chlor) substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, für gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkoxy substituiertes Phenyl, für gegebenenfalls durch Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Halogenalkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkoxy substituiertes Benzyl oder zusammen für einen C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylenrest stehen, in welchem gegebenenfalls eine dem Stickstoffatom nicht direkt benachbarte Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist,

15

Q für

20

CHOH; 
$$C=0$$
;  $C=N-R^6$ ;  $C=N-O-R^9$ ;  $C=N-N-O-R^9$ ;  $C=N-O-R^9$ ;  $C=$ 

R9

für Wasserstoff, für gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, für C<sub>3</sub>-C<sub>7</sub>-Cycloalkyl oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor Chlor, Brom, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Halogenalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Halogenalkoxy, Nitro oder

25

Cyano substituiertes Phenyl oder Benzyl, Pyrimidyl oder Thiazolyl oder für CO-R<sup>1</sup>', CO<sub>2</sub>R<sup>2</sup>', SO<sub>2</sub>R<sup>1</sup>', CONH<sub>2</sub>, CONHR<sup>11</sup> oder

5 R<sup>10</sup> für Wasserstoff oder C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl steht,

R<sup>11</sup> und R<sup>12</sup> gleich oder verschieden sind und für C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl stehen,

m für 1 steht,

10

25

30

R<sup>1'</sup> unabhängig von R<sup>1</sup> für die oben für R<sup>1</sup> als besonders bevorzugt genannten Bedeutungen steht und

unabhängig von R<sup>2</sup> für die oben für R<sup>2</sup> als besonders bevorzugt genannten Bedeutungen steht.

- 4. Verbindungen der Formel (I) gemäß Anspruch 1, in welcher
- X für Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, n-Propyl, iso-Propyl,

  Methoxy, Ethoxy, n-Propoxy, iso-Propoxy, Trifluormethyl,

  Difluormethoxy, Trifluormethoxy, Nitro oder Cyano steht,
  - Y für Wasserstoff, Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, n-Propyl, i-Propyl, n-Butyl, i-Butyl, tert.-Butyl, Methoxy, Ethoxy, n-Propoxy, iso-Propoxy, Trifluormethyl, Difluormethoxy, Trifluormethoxy, Nitro oder Cyano steht,
    - Z für Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, n-Propyl, i-Propyl, n-Butyl, i-Butyl, tert.-Butyl, Methoxy, Ethoxy, n-Propoxy, iso-Propoxy, Difluormethoxy, Trifluormethoxy, Nitro oder Cyano steht,

n für 0, 1 oder 2 steht,

Het für eine der Gruppen

5

$$Q^{-(CH_2)_m}O^{-G}$$
  $Q^{-(CH_2)_m}O^{-G}$   $Q^{-(CH_2)_m}O^{-G}$ 

3) steht

G für Wasserstoff (a) oder für eine der Gruppen

10

15

worin

E für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht,

L für Sauerstoff oder Schwefel steht und

M für Sauerstoff oder Schwefel steht,

für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>14</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>14</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl oder für gegebenenfalls durch Methyl, Ethyl, tert.-Butyl oder Methoxy substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl,

5

für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Cyano, Nitro, Methyl, Methoxy, Trifluormethyl oder Trifluormethoxy substituiertes Phenyl,

10

für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Methoxy, Trifluormethyl oder Trifluormethoxy substituiertes Benzyl oder

für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom oder Methyl substituiertes Furanyl, Thienyl oder Pyridyl steht,

15

R<sup>2</sup> für C<sub>1</sub>-C<sub>14</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>14</sub>-Alkenyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl,

20

für gegebenenfalls durch Methyl oder Methoxy substituiertes C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl oder

für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Cyano, Nitro, Methyl, Methoxy, Trifluormethyl oder Trifluormethoxy substituiertes Phenyl oder Benzyl steht,

25

30

R<sup>3</sup> für gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes Methyl, Ethyl, n-Propyl, Isopropyl oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, n-Propyl, iso-Propyl, tert.-Butyl, Methoxy, Ethoxy, Isopropoxy, tert.-Butoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Cyano oder Nitro substituiertes Phenyl oder Benzyl steht,

R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> unabhängig voneinander für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylamino, Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl)amino oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Nitro, Cyano, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Fluoralkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Alkylthio, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Fluoralkylthio oder C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Alkyl substituiertes Phenyl, Phenoxy oder Phenylthio stehen,

10

5

R6 und R7 unabhängig voneinander für Wasserstoff, für jeweils gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkenyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Trifluormethyl, Methyl oder Methoxy substituiertes Phenyl, für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Halogenalkyl oder C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy substituiertes Benzyl oder zusammen für einen C<sub>5</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylenrest stehen, in welchem gegebenenfalls eine dem Stickstoffatom nicht direkt benachbarte Methylengruppe durch Sauerstoff oder Schwefel ersetzt ist,

20

15

Q für

CHOH; 
$$C=0$$
;  $C=N-R^6$ ;  $C=N-O-R^9$ ;  $C=N-N-O-R^9$ ;  $C=N-O-R^9$ ;  $C=N-O-R$ 

25

R<sup>9</sup> für Wasserstoff, für C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, für C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Cycloalkyl oder für jeweils gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl,

n-Propyl, iso-Propyl, tert.-Butyl, Methoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Nitro oder Cyano substituiertes Phenyl oder Benzyl oder für CO-R<sup>1</sup>', CO<sub>2</sub>R<sup>2</sup>', SO<sub>2</sub>R<sup>1</sup>', CONH<sub>2</sub>, CONHR<sup>11</sup> oder

5

R<sup>10</sup> für Wasserstoff oder Methyl steht,

 $R^{11}$  und  $R^{12}$  gleich oder verschieden sind und für Methyl oder Ethyl stehen,

10 m für 1 steht,

R<sup>1'</sup> unabhängig von R<sup>1</sup> für die oben für R<sup>1</sup> als ganz besonders bevorzugt genannten Bedeutungen steht und

15 R<sup>2'</sup> unabhängig von R<sup>2</sup> für die oben für R<sup>2</sup> als ganz besonders bevorzugt genannten Bedeutungen steht.

Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der Formel (I) gemäß Anspruch1, dadurch gekennzeichnet, daß man zum Erhalt von Verbindungen

20

#### (A) der Formel (I-1-a)

$$Q \rightarrow (CH_2)_m$$
 H

 $Q \rightarrow (I-1-a)$ 
 $Z_n$ 

in welcher

5

Q, X, Y, Z, m und n die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben,

Verbindungen der Formel (II)

in welcher

Q, X, Y, Z, m und n die oben angegebenen Bedeutungen haben,

und

R<sup>8</sup> für Alkyl steht,

15

in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und in Gegenwart einer Base intramolekular kondensiert,

(B) zum Erhalt von Verbindungen der Formel (I-2-a)

20

$$O^{-(CH_2)_m}HO$$
  $X$ 
 $Z_n$ 
 $(I-2-a)$ 

5

10

20

in welcher

Q, X, Y, Z, m und n die oben angegebenen Bedeutungen haben,

Verbindungen der Formel (III)

$$CO_2R^8$$
 $CO_2R^8$ 
 $CO_2R^8$ 
 $CO_2R^8$ 
 $CO_2R^8$ 
 $CO_2R^8$ 
 $CO_2R^8$ 
 $CO_2R^8$ 
 $CO_2R^8$ 
 $CO_2R^8$ 

in welcher

Q, X, Y, Z, m, n und R<sup>8</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben,

in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und in Gegenwart einer Base intramolekular kondensiert,

15 (C) zum Erhalt von Verbindungen der Formel (I-3-a)

in welcher

Q, X, Y, Z, m und n die oben angegebenen Bedeutungen haben,

Verbindungen der Formel (IV)

$$\begin{array}{c|c}
Q \cdot (CH_2)_m \\
S & O \\
V & X
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
X \\
V & Y
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
X \\
Y & Y
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
X \\
Y & Y
\end{array}$$

Q, X, Y, Z, m, n und  $R^8\,$  die oben angegebenen Bedeutungen haben und

W für Wasserstoff, Halogen, Alkyl steht,

in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und in Gegenwart einer Säure intramolekular cyclisiert und gegebenenfalls anschließend die so erhaltenen Verbindungen der Formeln (I-1-a), (I-2-a) und (I-3-a) jeweils

(Dα) mit Säurechloriden der Formel (V)

$$Hal \bigvee_{O} R^{1} \qquad (V)$$

15

5

10

in welcher

 $R^1$  die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen hat und

20

Hal für Halogen steht

oder

(β) mit Carbonsäureanhydriden der Formel (VI)

R1-CO-O-CO-R1

(VI)

5 in welcher

10

15

20

25

30

R1 die oben angegebenen Bedeutungen hat,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt; oder

(E) mit Chlorameisensäureestern oder Chlorameisensäurethiolestern der Formel (VII)

 $R^2$ -M-CO-Cl (VII)

in welcher

R<sup>2</sup> und M die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt; oder

(F) mit Chlormonothioameisensäureestern oder Chlordithioameisensäureestern der Formel (VIII)

in welcher

M und R<sup>2</sup> die oben angegebenen Bedeutungen haben,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt; oder

(G) mit Sulfonsäurechloriden der Formel (IX)

$$R^3$$
-SO<sub>2</sub>-Cl (IX)

in welcher

10

5

R<sup>3</sup> die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung hat,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt; oder

15

(H) mit Phosphorverbindungen der Formel (X)

Hal—
$$\mathbb{P}$$
 $\mathbb{R}^5$ 
 $(X)$ 

in welcher

20

L, R<sup>4</sup> und R<sup>5</sup> die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben und

Hal für Halogen steht,

25

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt; oder

(I) mit Metallverbindungen oder Aminen der Formeln (XI) oder (XII)

$$Me(OR^{13})_{l}$$
 (XI)  $R^{13}$   $R^{14}$  (XII)

in welchen

5 Me für ein ein- oder zweiwertiges Metall,

t für 1 oder 2 und

R<sup>13</sup>, R<sup>14</sup>, R<sup>15</sup> unabhängig voneinander für Wasserstoff oder Alkyl stehen,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels umsetzt; oder

(Jα) mit Isocyanaten oder Isothiocyanaten der Formel (XIII)

15

25

10

$$R^6-N=C=L$$
 (XIII)

in welcher

20 R<sup>6</sup> und L die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Katalysators umsetzt oder

(β) mit Carbamidsäurechloriden oder Thiocarbamidsäurechloriden der Formel (XIV)

$$R^6$$
 CI (XIV)

L, R<sup>6</sup> und R<sup>7</sup> die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels, umsetzt.

10 6. Verbindungen der Formel (II)

$$CO_2R^8$$
 $CO_2R^8$ 
 $CO_2R^8$ 
 $CO_2R^8$ 
 $CO_2R^8$ 
 $CO_2R^8$ 

in welcher

20

Q, X, Y, Z, m und n die oben angegebenen Bedeutungen haben und

R<sup>8</sup> für Alkyl steht.

7. Verbindungen der Formel (XVII)

$$Q \rightarrow (CH_2)_m$$
 $CO_2H$ 
 $X$ 
 $X$ 
 $Z_n$ 
 $Z_n$ 

Q, m, X, Y, Z und n die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben.

8. Verbindungen der Formel (III)

$$\begin{array}{c|c} (CH_2)_{\overline{m}} & CO_2R^8 \\ \hline \\ O & X \\ \hline \\ O & Z_n \end{array}$$
 (III)

in welcher

10

5

Q, X, Y, Z, m und n die oben angegebenen Bedeutungen haben und

R<sup>8</sup> für Alkyl steht.

15 9. Verbindungen der Formel (IV)

$$Q \xrightarrow{(CH_2)_m} S \xrightarrow{CO} Q \xrightarrow{X} Y$$

$$Z_n$$
(IV)

Q, W, X, Y, Z, m und n die oben angegebenen Bedeutungen haben und

5

R<sup>8</sup> für Alkyl steht.

10. Schädlingsbekämpfungsmittel oder herbizide Mittel, gekennzeichnet durch einen Gehalt an einer Verbindung der Formel (I) gemäß Anspruch 1.

10

 Verwendung von Verbindungen der Formel (I) gemäß Anspruch 1 zur Bekämpfung von Schädlingen und Unkräutern.

- 12. Verfahren zur Bekämpfung von Schädlingen und Unkräutern, dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formel (I) gemäß Anspruch 1 auf Schädlinge bzw. Unkräuter und/oder ihren Lebensraum einwirken läßt.
- Verfahren zur Herstellung von Schädlingsbekämpfungsmitteln und herbiziden Mitteln, dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formel (I) gemäß Anspruch 1 mit Streckmitteln und/oder oberflächenaktiven Mitteln vermischt.

Int. Ilonal Application No PCT/EP 98/05809

a. classification of subject matter IPC 6 C07D209/54 C07D C07D307/94 C07C233/52 C07C69/614 A01N43/12 A01N43/38 According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC **B. FIELDS SEARCHED** Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) CO7D CO7C A01N IPC 6 Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used) C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT Category 5 Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages Relevant to claim No. DE 44 31 730 A (BAYER AG) 10 August 1995 1-13 see claims 1-14 EP 0 596 298 A (BAYER AG) 11 May 1994 1 - 13see claims 1-19 Y DE 43 37 853 A (BAYER AG) 23 March 1995 1-13 see claims 1-11 WO 96 35664 A (BAYER AG) 14 November 1996 1 - 13see claims 1-21 WO 95 26954 A (BAYER AG) 12 October 1995 1 - 13see claims 1-14 DE 196 02 524 A (BAYER AG) 2 January 1997 1 - 13cited in the application see claims 1-18 Further documents are listed in the continuation of box C. Х Patent family members are listed in annex. Special categories of cited documents : T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the \*A\* document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance invention "E" earlier document but published on or after the international "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone filing date "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art. "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or "P" document published prior to the international filling date but later than the priority date claimed "&" document member of the same patent family Date of the actual completion of the international search Date of mailing of the international search report 27 January 1999 03/02/1999 Name and mailing address of the ISA Authorized officer European Patent Office, P.B. 5818 Patentiaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016 Herz, C

Int .tional Application No PCT/EP 98/05809

	ion) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category °	Citation of document, with Indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.	
,	DE 196 03 332 A (BAYER AG) 2 January 1997 cited in the application see claims 1-22	1-13	
	·		

Information on patent family members

Int. .tional Application No PCT/EP 98/05809

					98/05809
Patent document cited in search report		Publication date	Patent fan member(		Publication date
DE 4431730	Α	10-08-1995	BR 950 CA 214 CN 111 DE 5950 EP 066 ES 211 JP 725 US 562 US 584	7095 A 0475 A 1923 A 1923 A 1802 D 8267 A 4238 T 2222 A 2917 A 7211 A	17-08-1995 27-02-1996 10-08-1995 25-10-1995 14-05-1998 23-08-1995 16-05-1998 03-10-1995 22-04-1997 08-12-1998 11-10-1995
EP 596298	A	11-05-1994	AU 67 AU 202 AU 66 AU 475 BR 930 CA 210 CN 108 CN 119 JP 626 MX 930 US 546	6909 A 5616 B 8595 A 6040 B 4093 A 4387 A 9161 A 6213 A 0650 A 3731 A 6450 A 2913 A 7988 A	05-05-1994 06-02-1997 10-08-1995 25-01-1996 12-05-1994 10-05-1994 29-04-1994 04-05-1994 19-08-1994 20-09-1994 30-06-1994 31-10-1995 14-10-1997 03-08-1994
DE 4337853	A	23-03-1995	BR 940 CN 110 EP 064 JP 717 US 561 US 571	9994 A 3768 A 3642 A 7637 A 9450 A 0122 A 9310 A 17183 A	30-03-1995 16-05-1995 14-06-1995 12-04-1995 18-07-1995 11-03-1997 17-02-1998 11-05-1995
WO 9635664	A	14-11-1996	AU 576 CA 222	5467 A 2696 A 0440 A 25982 A	14-11-1996 29-11-1996 14-11-1996 04-03-1998
WO 9526954	Α	12-10-1995	AU 207 BR 950 CA 218 CN 114 EP 075 HU 7 JP 951 US 583	0594 A 2695 A 07275 A 07015 A 07249 A 04175 A 24981 A 01736 T 00826 A	07-12-1995 23-10-1995 18-11-1997 12-10-1995 09-04-1995 22-01-1997 28-03-1997 25-11-1997 03-11-1998 21-12-1995
DE 19602524	A	02-01-1997	CN 119 WO 970	04296 A 08154 A 01535 A 07847 A	30-01-1997 04-11-1998 16-01-1997 29-04-1998
DE 19603332	A	02-01-1997	AU 635	6196 A	05-02-1997
Form PCT/ISA/210 (nations fromby annex)					-

Information on patent family members

Int. .tional Application No PCT/EP 98/05809

Patent document cited in search report	Publication date		Patent family member(s)	Publication date
DE 19603332 A	•	CA	2225830 A	23-01-1997
		CN	1193960 A	23-09-1998
		WO	9702243 A	23-01-1997
		EP	0835243 A	15-04-1998

Form PCT/ISA/210 (patent family annex) (July 1992)

.onales Aktenzeichen PCT/EP 98/05809 A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES IPK 6 C07D209/54 C07D307/94 C07D307/94 C07C233/52 C07C69/614 A01N43/12 A01N43/38 Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK **B. RECHERCHIERTE GEBIETE** Recherchierter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole) IPK 6 CO7D CO7C AO1N Recherchierte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen Während der Internationalen Recherche konsuttierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendste Suchbegriffe) C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN Kategorie® Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile Betr. Ansoruch Nr. Y DE 44 31 730 A (BAYER AG) 10. August 1995 1-13 siehe Ansprüche 1-14 Υ EP 0 596 298 A (BAYER AG) 11. Mai 1994 1-13 siehe Ansprüche 1-19 DE 43 37 853 A (BAYER AG) 23. März 1995 1-13 siehe Ansprüche 1-11 WO 96 35664 A (BAYER AG) 14. November 1996 1 - 13

siehe Ansprüche 1-14 DE 196 02 524 A (BAYER AG) 2. Januar 1997 in der Anmeldung erwähnt

WO 95 26954 A (BAYER AG) 12. Oktober 1995

Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu X

siehe Ansprüche 1-18

siehe Ansprüche 1-21

X. Siehe Anhang Patentfamilie

-/--

- Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen
- "A" Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist
- "E" älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist
- "L" Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft er-scheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soli oder die aus einem anzeren, soli oder die ausgeführt)

  "O" Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht "P" Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist soil oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie

- Spätere Veröffentlichung, die nach dem Internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kolidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeligenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist

1 - 13

1-13

- Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden
- Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit berühend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann nahellegend ist
- "&" Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist Absendedatum des internationalen Recherchenberichts

27. Januar 1999

03/02/1999

Bevollmächtigter Bediensteter

Name und Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentiaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo ni,

Fax: (+31-70) 340-3016

Herz, C

Formblatt PCT/ISA/210 (Blatt 2) (Juli 1992)

Int. Jonales Aktenzeichen
PCT/EP 98/05809

	ng) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN		
Kategorie°	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht komm	nenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
′	DE 196 03 332 A (BAYER AG) 2. Januar 1997 in der Anmeldung erwähnt siehe Ansprüche 1-22		1-13

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Inti ionales Aktenzeichen
PCT/EP 98/05809

	herchenbericht s Patentdokum	ent	Datum der Veröffentlichung		tglied(er) der atentfamilie	Datum der Veröffentlichung
DE 4	431730	A	10-08-1995	AU BR CA CN DE EP US US	1157095 A 9500475 A 2141923 A 1110680 A 59501802 D 0668267 A 2114238 T 7252222 A 5622917 A 5847211 A	17-08-1995 27-02-1996 10-08-1995 25-10-1995 14-05-1998 23-08-1995 16-05-1998 03-10-1995 22-04-1997 08-12-1998
EP 5	596298	A	11-05-1994	DE AU AU AU BR CA CN CN JP MX US ZA	9501006 A 4326909 A 675616 B 2028595 A 666040 B 4754093 A 9304387 A 2109161 A 1086213 A 1190650 A 6263731 A 9306450 A 5462913 A 5677449 A 9307988 A	08-12-1998 11-10-1995 
DE 4	1337853	Α	23-03-1995	AU BR CN EP JP US US	7159994 A 9403768 A 1103642 A 0647637 A 7179450 A 5610122 A 5719310 A 9407183 A	30-03-1995 16-05-1995 14-06-1995 12-04-1995 18-07-1995 11-03-1997 17-02-1998 11-05-1995
WO S	9635664	Α	14-11-1996	DE AU CA EP	19545467 A 5762696 A 2220440 A 0825982 A	14-11-1996 29-11-1996 14-11-1996 04-03-1998
WO S	9526954	A	12-10-1995	DE AU BR CA CN EP HU JP US ZA	4440594 A 2072695 A 9507275 A 2187015 A 1147249 A 0754175 A 74981 A 9511736 T 5830826 A 9502756 A	07-12-1995 23-10-1995 18-11-1997 12-10-1995 09-04-1995 22-01-1997 28-03-1997 25-11-1997 03-11-1998 21-12-1995
DE 1	19602524	A	02-01-1997	AU CN WO EP	6304296 A 1198154 A 9701535 A 0837847 A	30-01-1997 04-11-1998 16-01-1997 29-04-1998
DF 1	19603332	Α	02-01-1997	AU	6356196 A	05-02-1997

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentlamilie gehören

Inte onales Aktenzeichen
PCT/EP 98/05809

Augusti zu Veronentiichungen,	die zur selben Patentiamilie gehö	PCT/EP	PCT/EP 98/05809		
lm Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitgli Pate	ed(er) der entfamilie	Datum der Veröffentlichung	
DE 19603332 A		CN WO	2225830 A 1193960 A 9702243 A 0835243 A	23-01-1997 23-09-1998 23-01-1997 15-04-1998	
-					
				,	

# This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

## **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

BLACK BORDERS

IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES

FADED TEXT OR DRAWING

BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING

SKEWED/SLANTED IMAGES

COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS

GRAY SCALE DOCUMENTS

LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT

REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

## IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

OTHER: \_

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.